

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/005449

International filing date: 17 March 2005 (17.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP
Number: 2004-079389
Filing date: 19 March 2004 (19.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 12 May 2005 (12.05.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

17. 3. 2005

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 2 0 0 4 年 3 月 1 9 日
Date of Application:

出 願 番 号 特 願 2 0 0 4 - 0 7 9 3 8 9
Application Number:

パリ条約による外国への出願
に用いる優先権の主張の基礎
となる出願の国コードと出願
番号

The country code and number
of your priority application,
to be used for filing abroad
under the Paris Convention, is

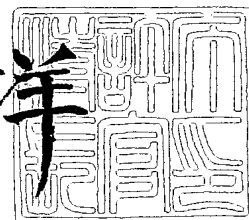
J P 2 0 0 4 - 0 7 9 3 8 9

出 願 人 富士写真フイルム株式会社
Applicant(s):

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

2 0 0 5 年 4 月 2 0 日

小 川 洋



【書類名】 特許願
【整理番号】 A41169J
【提出日】 平成16年 3月19日
【あて先】 特許庁長官 殿
【国際特許分類】 G02B 5/30
C09K 19/32

【発明者】
【住所又は居所】 神奈川県南足柄市中沼 2 1 0 番地 富士写真フイルム株式会社内
【氏名】 上平 茂生

【発明者】
【住所又は居所】 神奈川県南足柄市中沼 2 1 0 番地 富士写真フイルム株式会社内
【氏名】 松海 法隆

【発明者】
【住所又は居所】 神奈川県南足柄市中沼 2 1 0 番地 富士写真フイルム株式会社内
【氏名】 大川 敦裕

【特許出願人】
【識別番号】 000005201
【氏名又は名称】 富士写真フイルム株式会社

【代理人】
【識別番号】 110000109
【氏名又は名称】 特許業務法人特許事務所サイクス
【代表者】 今村 正純

【手数料の表示】
【予納台帳番号】 170347
【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 要約書 1
【包括委任状番号】 0205141

【書類名】 特許請求の範囲

【請求項 1】

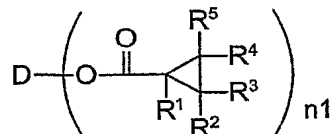
シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物を含有する光学異方性材料。

【請求項 2】

前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物が、下記一般式 (I) で表される化合物である請求項 1 に記載の光学異方性材料。

一般式 (I)

【化 1】



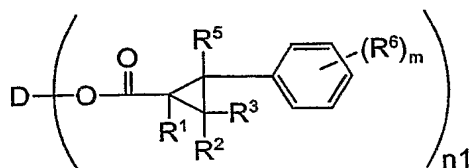
(一般式 (I) 中、D は円盤状コアを表し、 $n1$ は 3 ~ 20 の整数を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 は、それぞれ、水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。)

【請求項 3】

前記一般式 (I) で表される化合物が下記一般式 (II) で表される化合物である請求項 2 に記載の光学異方性材料。

一般式 (II)

【化 2】



(一般式 (II) 中、D は円盤状コアを表し、 $n1$ は 3 ~ 20 の整数を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、それぞれ、水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。 m は 1 ~ 5 の整数を表す。 R^6 は置換基を表し、複数の R^6 が存在するとき、それぞれ同じでも異なってもよい。)

【請求項 4】

前記 R^6 が、ハロゲン原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアリール基、または置換もしくは無置換のアリールオキシ基である請求項 3 に記載の光学異方性材料。

【請求項 5】

前記 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 が、それぞれ、水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、シアノ基、アルコキシカルボニル基またはハロゲン原子である請求項 2 ~ 4 のいずれかに記載の光学異方性材料。

【請求項 6】

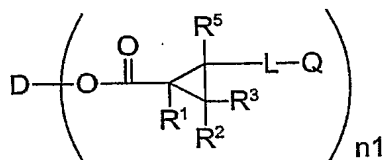
前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物が、円盤状液晶である請求項 1 ~ 5 のいずれかに記載の光学異方性材料。

【請求項 7】

前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物が下記一般式 (III) で表される重合性基を有する円盤状化合物であり、且つ、前記円盤状化合物の円盤面が配向している状態で前記重合性基が重合し、該重合により前記配向が固定されている請求項 6 に記載の光学異方性材料。

一般式 (III)

【化 3】



(一般式 (I I I) 中、Dは円盤状コアを表し、n 1は3～20の整数を表す。R¹、R²、R³およびR⁵は、それぞれ、水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。Lは、酸素原子、硫黄原子、カルボニル基、置換もしくは無置換のアルキレン基または置換もしくは無置換のアリーレン基、或いは、それらの組み合わせから選ばれる2価の連結基を表し、Qは重合性基を表す。)

【請求項 8】

前記Qが、エポキシ基またはエチレン性不飽和基である請求項7に記載の光学異方性材料。

【請求項 9】

前記円盤状コアがトリフェニレンである請求項2～8のいずれかに記載の光学異方性材料。

【請求項 10】

前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物の配向が円盤状ネマティック相を形成している請求項1～9のいずれかに記載の光学異方性材料。

【請求項 11】

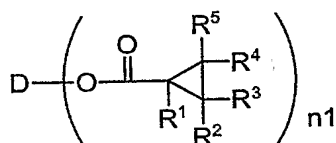
請求項1～10のいずれかに記載の光学異方性材料を有する液晶表示装置。

【請求項 12】

下記一般式 (I V) で表されるトリフェニレン化合物。

一般式 (I V)

【化 4】



(一般式 (I V) 中、Dはトリフェニレンを表し、n 1は3～6の整数を表し、R¹、R²、R³、R⁴およびR⁵は、それぞれ、水素原子、炭素原子数が1～20の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルケニル基、炭素原子数が1～20の置換もしくは無置換のアルコキシ基、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルケニルオキシ基、炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリール基または炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリールオキシ基、炭素原子数が1～20の置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基を表す。)

【請求項 13】

前記R⁴が、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルコキシ基、炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリール基または炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリールオキシ基を表し、且つ、前記R⁴が置換基を有する場合、該置換基の末端に重合性基を有する請求項12に記載のトリフェニレン化合物。

【請求項 14】

前記R⁴が、炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリール基を表し、且つ、前記R⁴が置換基を有する場合、該置換基の末端に重合性基を有する請求項12に記載のトリフェニレン化合物。

【請求項 15】

前記重合性基がエポキシ基またはエチレン性不飽和基である請求項 1 3 または 1 4 に記載のトリフェニレン化合物。

【書類名】明細書

【発明の名称】光学異方性材料、液晶表示装置およびトリフェニレン化合物

【技術分野】

【0001】

本発明は、シクロプロピルエステルを有する化合物を利用した光学異方性材料に関する。また、本発明は、光学異方性層等の作製に有用である新規なトリフェニレン化合物に関する。

【背景技術】

【0002】

光学異方性層は、円盤状液晶性分子（ディスコティック液晶性分子）を配向させ、その配向状態を固定することにより形成する。円盤状液晶性分子は、一般に大きな複屈折率を有する。そして、円盤状液晶性分子には、多様な配向形態がある。円盤状液晶性分子を用いることで、従来の延伸複屈折フィルムでは得ることができない光学的性質を有する光学補償シートを製造することが可能になる。非特許文献1には、負の複屈折を有するトリフェニレン系円盤状液晶性分子が開示されている（非特許文献1）。この液晶性分子を光学補償シートに利用するためには、光学異方性層を構成する分子全体を均一に配向させる必要がある。すなわち、円盤状液晶性分子は、モノドメイン配向させることが望ましい。しかし、従来の円盤状液晶性分子はデュアルドメイン配向するため、ドメインの境界に配向欠陥が生じる。そのため、従来の円盤状液晶性分子では、光学補償シートに利用できる程度の光学的性質が得られない場合が多かった。光学的性質は、円盤状液晶性分子の化学構造に依存している。そこで、必要とする光学的性質を得るため、多くの種類の円盤状液晶性分子が研究、開発されている。例えば、特許文献1では、透明支持体上に円盤状液晶性分子を含む光学異方性層を有する光学補償シートを使用することが提案されている（特許文献1）。

【0003】

特許文献2および特許文献3の各公報には、光学補償シートの光学異方性層の形成に適した円盤状液晶性分子として、2, 3, 6, 7, 10, 11-ヘキサ{4-(6-アクリロイルオキシヘキシルオキシ)ベンゾイルオキシ}トリフェニレンが開示されている（特許文献2, 3）。ところで、光学補償シートのレターデーション値($\Delta n d$)は、補償しようとする液晶セルの光学的性質に応じて決定する。レターデーション値($\Delta n d$)は、光学異方性層の屈折率異方性(Δn)と光学異方性層の厚さ(d)との積である。光学異方性層の屈折率異方性(Δn)が大きければ、層の厚さ(d)が薄くても液晶セルを補償できる。しかし、特許文献4および特許文献5の各公報に記載の円盤状液晶性化合物では、十分に大きな屈折率異方性(Δn)を有する光学異方性層を形成することは、非常に困難であった（特許文献4, 5）。また、特許文献6には大きな屈折率異方性を有する円盤状液晶が開示されているが、波長分散特性が悪化しており、即ち波長分散性が大きくなり、性能改良は不十分であった（特許文献6）。一般に波長分散特性と屈折率異方性はトレードオフの関係にあり、屈折率異方性を大きくすると波長分散特性は悪化する。この波長分散特性の悪化は、光学補償シートの性能の一つであるカラー表示での色味変化を悪化させるため、好ましくない。そのため、屈折率異方性を大きくすると波長分散特性は悪化するというトレードオフから脱却する技術の開発が望まれていた。

【0004】

また、円盤状液晶相は、円盤状分子の中心コアが分子間力で柱状に積み重なった柱状相(columnar phase)と、円盤状分子が乱雑に凝集した円盤状ネマティック相(ND相)と、カイラル円盤状ネマティック相とに大別できることが知られている。しかし、W. H. de Jeu著のPhysical properties of liquid crystalline materials (1980 by Gordon and Breach, Science Publishers)に記載されている様に、柱状ネマティック相はしばしば見出されるが、円盤状ネマティック相は稀にしか見出されていない。また、これまでトリフェニレン化合物においては、2, 3, 6, 7, 1

0 および 11 位に置換ベンゾイルオキシ基やシンナモイルオキシ基等で置換した化合物でしか、円盤状ネマティック相は見出されていない。

【0005】

【非特許文献1】Molecular Crystals and Liquid Crystals、84巻、193頁(1982年)

【特許文献1】特開平8-50206号公報

【特許文献2】特開平7-306317号公報

【特許文献3】特開平9-104866号公報

【特許文献4】特開平7-306317号公報

【特許文献5】特開平9-104866号公報

【特許文献6】特開2001-166147号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

本発明は、波長分散特性および屈折率異方性の双方に優れた液晶材料を提供することを課題とする。また、本発明は、液晶表示装置に用いた場合に、表示画像の色味変化が少なく、且つ視野角の拡大に寄与する位相差板を提供することを課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0007】

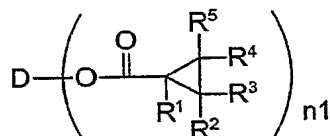
上記課題を解決するための手段は、以下のとおりである。

(1) シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物を含有する光学異方性材料。

(2) 前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物が、下記一般式(I)で表される化合物である上記(1)に記載の光学異方性材料。

一般式(I)

【化1】



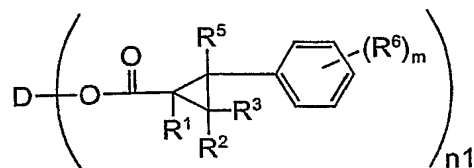
(一般式(I)中、Dは円盤状コアを表し、n1は3~20の整数を表す。R¹、R²、R³、R⁴およびR⁵は、それぞれ、水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。)

【0008】

(3) 前記一般式(I)で表される化合物が下記一般式(II)で表される化合物である上記(2)に記載の光学異方性材料。

一般式(II)

【化2】



(一般式(II)中、Dは円盤状コアを表し、n1は3~20の整数を表す。R¹、R²、R³およびR⁵は、それぞれ、水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。mは1~5の整数を表す。R⁶は置換基を表し、複数のR⁶が存在するとき、それぞれ同じでも異なってもよい。)

【0009】

(4) 前記R⁶が、ハロゲン原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置

換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアルコシカルボニル基、置換もしくは無置換のアリール基、または置換もしくは無置換のアリールオキシ基である上記(3)に記載の光学異方性材料。

(5) 前記 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 が、それぞれ、水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、シアノ基、アルコシカルボニル基またはハロゲン原子である上記(2)～(4)のいずれかに記載の光学異方性材料。

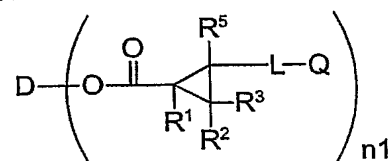
(6) 前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物が、円盤状液晶である上記(1)～(5)のいずれかに記載の光学異方性材料。

【0010】

(7) 前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物が下記一般式(III)で表される重合性基を有する円盤状化合物であり、且つ、前記円盤状化合物の円盤面が配向している状態で前記重合性基が重合し、該重合により前記配向が固定されている上記(6)に記載の光学異方性材料。

一般式(III)

【化3】



(一般式(III)中、Dは円盤状コアを表し、 $n1$ は3～20の整数を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、それぞれ、水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。Lは、酸素原子、硫黄原子、カルボニル基、置換もしくは無置換のアルキレン基または置換もしくは無置換のアリーレン基、或いは、それらの組み合わせから選ばれる2価の連結基を表し、Qは重合性基を表す。)

(8) 前記Qが、エポキシ基またはエチレン性不飽和基である上記(7)に記載の光学異方性材料。

【0011】

(9) 前記円盤状コアがトリフェニレンである上記(2)～(8)のいずれかに記載の光学異方性材料。

【0012】

(10) 前記シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物の配向が円盤状ネマティック相を形成している上記(1)～(9)のいずれかに記載の光学異方性材料。

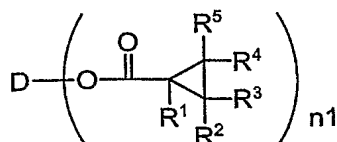
(11) 上記(1)～(10)のいずれかに記載の光学異方性材料を有する液晶表示装置。

【0013】

(12) 下記一般式(IV)で表されるトリフェニレン化合物。

一般式(IV)

【化4】



(一般式(IV)中、Dはトリフェニレンを表し、 $n1$ は3～6の整数を表し、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 は、それぞれ、水素原子、炭素原子数が1～20の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルケニル基、炭素原子数が1～20の置換もしくは無置換のアルコキシ基、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルケニルオキシ基、炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリー

ル基または炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリールオキシ基、炭素原子数が1～20の置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基を表す。)

【0014】

(13) 前記R⁴が、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素原子数が3～20の置換もしくは無置換のアルコキシ基、炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリール基または炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリールオキシ基を表し、且つ、前記R⁴が置換基を有する場合、該置換基の末端に重合性基を有する上記(12)に記載のトリフェニレン化合物。

(14) 前記R⁴が、炭素原子数が6～20の置換もしくは無置換のアリール基を表し、且つ、前記R⁴が置換基を有する場合、該置換基の末端に重合性基を有する上記(12)に記載のトリフェニレン化合物。

(15) 前記重合性基がエポキシ基またはエチレン性不飽和基である上記(13)または(14)に記載のトリフェニレン化合物。

【発明の効果】

【0015】

本発明によれば、光学異方性層の作製に有用な光学異方性材料を提供することができる。前記シクロプロピルカルボニル部を分子内に有する化合物、好ましくは一般式(I)で定義する円盤状化合物は、単独でまたは他の添加剤の存在下で液晶性を示し、その配向によって、波長分散特性が小さく且つ屈折率異方性が大きい光学異方性層を形成することができる。従って、本発明の化合物を利用することにより、液晶表示装置に用いた場合に、表示画像の色味変化が少なく、且つ視野角の拡大に寄与する位相差板を提供することができる。また、前記一般式(I)で定義する円盤状化合物を利用することにより、薄層であっても所望のレターデーションを示す光学異方性層を形成することができるので、液晶表示装置の薄型化にも寄与する。前記一般式(IV)で表される新規なトリフェニレン化合物を用いた場合、以上の効果がさらに顕著である。

【発明を実施するための最良の形態】

【0016】

以下において、本発明の内容について詳細に説明する。尚、本願明細書において「～」とはその前後に記載される数値を下限値及び上限値として含む意味で使用される。

【0017】

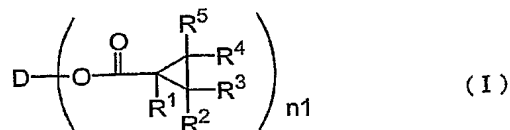
(シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物)

本発明で採用するシクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物は、好ましくは、下記一般式(I)で表される化合物である。

一般式(I)

【0018】

【化5】



【0019】

一般式(I)において、Dは円盤状コアである。円盤状コアは、該円盤状化合物の中心に位置し、その円盤面を構成する。円盤状コアは、円盤状液晶性分子の分子構造において、よく知られている概念である。円盤状液晶(Discotic Liquid Crystal)は、様々な文献(C. Destrad et al., Mol. Cryst. Liq. Cryst., vol. 71, page 111 (1981); 日本化学会編、季刊化学総説、No. 22、液晶の化学、第5章、第10章第2節(1994); B. Kohne et al., Angew. Chem. Soc. Chem. Comm., page 1794 (1985); J. Zhang et al., J. Am. Chem. Soc., vol. 116, page 2655 (1994)等に記載されている。

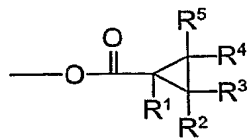
【0020】

以下に、円盤状コアの例を示す。各化合物中の Y は下記一般式 (VI) を意味する。下記一般式 (VI) 中の R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 は、前記一般式 (I) のものと同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0021】

一般式 (VI)

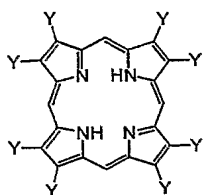
【化6】



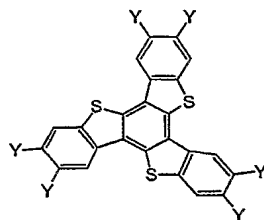
【0022】

【化7】

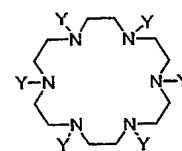
(Z1)



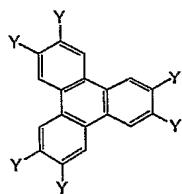
(Z2)



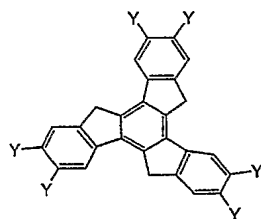
(Z3)



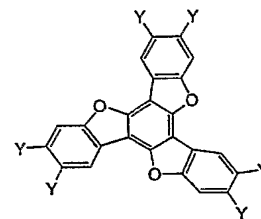
(Z4)



(Z5)



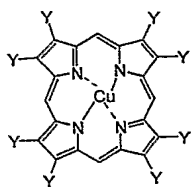
(Z6)



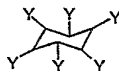
【0023】

【化 8】

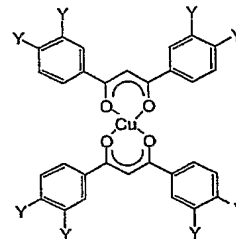
(Z7)



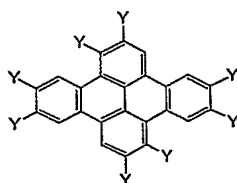
(Z8)



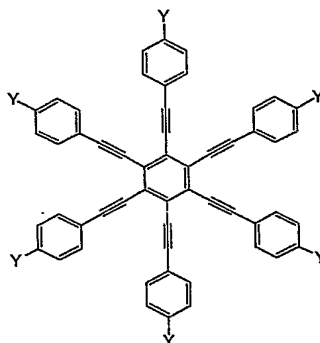
(Z9)



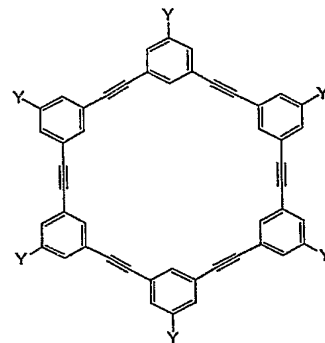
(Z10)



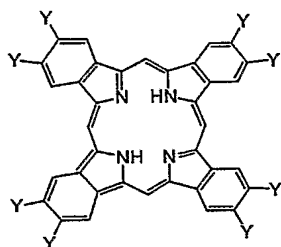
(Z11)



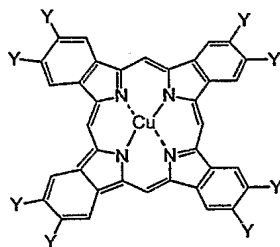
(Z12)



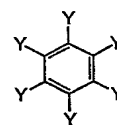
(Z13)



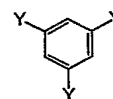
(Z14)



(Z15)



(Z16)



【0024】

円盤状コア (D) は、トリフェニレン (Z 4) であることが特に好ましい。

円盤状コア (D) は、Y (前記一般式 (VI)) 以外の置換基を有していてもよい。円盤状コアが有していてもよい置換基の例は、ハロゲン原子 (フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子)、シアノ基、ヒドロキシル基、アミノ基、カルバモイル基、スルファモイル基、メルカプト基、ウレイド基、アルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基、置換アリール基、複素環基、アルコキシ基、置換アルコキシ基、アリールオキシ基、置換アリールオキシ基、アシル基、アシルオキシ基、アルコキシカルボニル基、置換アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、置換アリールオキシカルボニル基、置換アミノ基、アミド基、イミド基、アルコキシカルボニルアミノ基、置換アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、置換アリールオキシカルボニルアミノ基、置換カルバモイル基、スルホンアミド基、置換スルファモイル基、アルキルチオ基、置換アルキルチオ基、アリールチオ基、置換アリールチオ基、アルキルスルホニル基、置換アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、置換アリールスルホニル基、アルキルスルフィニル基、置換アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、置換アリールスルフィニル基、置換ウレイド基、リン酸アミド基ならびに置換シリル基を含む。

【0025】

アルキル基は、環状構造または分岐構造を有していてもよい。アルキル基の炭素原子数は 1 ~ 30 であることが好ましい。置換アルキル基のアルキル部分は、アルキル基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルキル基の置換基の例は、アルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基および置換アルキニル基が

除外される以外は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0026】

アルケニル基は、環状構造または分岐構造を有していてもよい。アルケニル基の炭素原子数は2～30であることが好ましい。置換アルケニル基のアルケニル部分は、アルケニル基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルケニル基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同様である。アルキニル基は、環状構造または分岐構造を有していてもよい。アルキニル基の炭素原子数は2～30であることが好ましい。置換アルキニル基のアルキニル部分は、アルキニル基と同様である。置換アルキニル基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0027】

アリール基の炭素原子数は、6～30であることが好ましい。置換アリール基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アリール基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0028】

複素環基は、5員または6員の複素環を有することが好ましい。複素環に、他の複素環、脂肪族環または芳香族環が縮合していてもよい。複素環の複素原子は、窒素原子、酸素原子または硫黄原子であることが好ましい。複素環基は置換基を有していてもよい。複素環基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

。

【0029】

アルコキシ基および置換アルコキシ基のアルキル部分は、アルキル基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルコキシ基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。アリールオキシ基および置換アリールオキシ基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アリールオキシ基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0030】

アシル基はホルミルまたは $-CO-R$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

アシロキシ基はホルミロキシまたは $-O-CO-R$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

【0031】

アルコキシカルボニル基および置換アルコキシカルボニル基のアルキル部分は、アルキル基と同様である。置換アルコキシカルボニル基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

アリールオキシカルボニル基および置換アリールオキシカルボニル基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アリールオキシカルボニル基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0032】

置換アミノ基は、 $-NH-R$ または $-N(-R)_2$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

アミド基は、 $-NH-CO-R$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

イミド基は、 $-N(-CO-R)_2$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

【0033】

アルコキシカルボニルアミノ基および置換アルコキシカルボニルアミノ基のアルキル部分は、アルキル基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルコキシカルボニルアミノ基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同様である。

アリールオキシカルボニルアミノ基および置換アリールオキシカルボニルアミノ基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アリールオキシカルボニルアミノ基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同様である。

【0034】

置換カルバモイル基は、 $-\text{CO}-\text{NH}-\text{R}$ または $-\text{CO}-\text{N}(\text{R})_2$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

スルホンアミド基は、 $-\text{NH}-\text{SO}_2-\text{R}$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。置換スルファモイル基は、 $-\text{SO}_2-\text{NH}-\text{R}$ または $-\text{SO}_2-\text{N}(\text{R})_2$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

【0035】

アルキルチオ基および置換アルキルチオ基のアルキル部分は、アルキル基と同義である。置換アルキルチオ基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同様である。

アリールチオ基および置換アリールチオ基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アリールチオ基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

アルキルスルホニル基および置換アルキルスルホニル基のアルキル部分は、アルキル基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルキルスルホニル基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0036】

アリールスルホニル基および置換アリールスルホニル基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アリールスルホニル基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

アルキルスルフィニル基および置換アルキルスルフィニル基のアルキル部分は、アルキル基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルキルスルフィニル基の置換基の例は、置換アルキル基の置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

アルキルスルフィニル基および置換アルキルスルフィニル基のアリール部分は、アリール基と同義であり、好ましい範囲も同義である。置換アルキルスルフィニル基の置換基の例は、円盤状コアの置換基の例と同義であり、好ましい範囲も同義である。

【0037】

置換ウレイド基は、 $-\text{NH}-\text{CO}-\text{NH}-\text{R}$ または $-\text{NH}-\text{CO}-\text{N}(\text{R})_2$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

リン酸アミド基は、 $-\text{NH}-\text{O}-\text{P}(=\text{O})(-\text{OH})-\text{O}-\text{R}$ または $-\text{NH}-\text{O}-\text{P}(=\text{O})(-\text{O}-\text{R})_2$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

置換シリル基は、 $-\text{SiH}_2-\text{R}$ 、 $-\text{SiH}(\text{R})_2$ または $-\text{Si}(\text{R})_3$ で表され、Rはアルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基、置換アルキニル基、アリール基または置換アリール基である。

【0038】

一般式(I)において、 n_1 は3~20の整数であって、3~15の整数であることが好ましく、3~12の整数であることがより好ましく、3~10の整数であることがさらに好ましく、4~8の整数であることがさらにまた好ましく、6であることが最も好まし

い。

【0039】

一般式 (I) において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 は水素原子または置換基を表し、これらの例は円盤状コアの置換基の例と同様なものが挙げられる。また、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 のいずれか二つが結合して環を形成していてもよく、例えば、脂肪族または芳香族環があげられる。好ましくは R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、それぞれ独立に、水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、シアノ基、置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基またはハロゲン原子である。

【0040】

カルボニルオキシ基に対し、 R^2 および R^3 、 R^4 および R^5 は、シス・トランスの位置関係が存在する。シスとはシクロプロパン環面に対してカルボニルオキシ基と同方向に置換基が存在する状態であり、トランスとはシクロプロパン環面に対してカルボニルオキシ基と逆方向に置換基が存在する状態である。この位置関係は指定のない限り特に制限しない。

【0041】

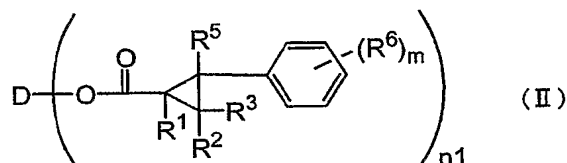
一般式 (I) において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 の置換基の組み合わせにより、エナンチオマーおよびジアステレオマー立体異性体が存在するが、これらは指定のない限り特に制限しない。

【0042】

一般式 (I) で表される円盤状化合物は、下記一般式 (II) で表されることが好ましい。

一般式 (II)

【化9】



一般式 (II) において、D は円盤状コアである。 $n1$ は 3 ~ 20 の整数である。 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は水素原子または置換基を表し、互いに結合して環を形成していてもよい。 m は 1 ~ 5 の整数を表す。 R^6 は置換基を表し、複数の R^6 が存在する時、それぞれ同じでも異なっても良い。

【0043】

上記 D、 $n1$ 、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、一般式 (I) で定義した D、 $n1$ 、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 と同様であり、好ましい範囲も同義である。

【0044】

一般式 (II) において、 R^6 は置換基を表し、これらの例は円盤状コアの置換基の例と同様なものが挙げられる。好ましい R^6 の例は、ハロゲン原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のアリール基または置換もしくは無置換のアリールオキシ基である。さらに好ましくは、少なくとも 1 つの R^6 が置換アルキル基、置換アルコキシ基、置換アルコキシカルボニル基、置換アリール基または置換アリールオキシ基であり、置換基の末端に重合性基を有する。

【0045】

一般式 (II) において、 R^6 の置換位置は指定のない限り特に制限しない。好ましくは少なくとも 1 つの R^6 がパラ位に存在する。

一般式 (II) において、カルボニルオキシ基に対して、 R^5 には、シス・トランスの位置関係が存在する。この位置関係は指定のない限り特に制限しない。好ましくはシスである。

【0046】

本発明の円盤状化合物、例えば、一般式（I）で表される円盤状化合物は、重合性基を有することができる。重合性基を有する円盤状化合物（重合性円盤状化合物）は、重合反応により円盤状化合物の円盤面が配向している状態を固定することができる。

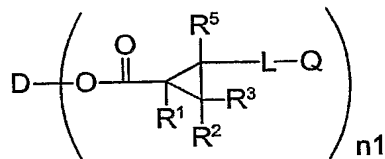
一般式（I）で表される化合物が重合性基を有する場合、 R^4 は置換アルキル基、置換アルコキシ基、置換アリール基または置換アリールオキシ基であって、各置換基の末端に重合性基を有することが好ましい。

重合性円盤状化合物は、さらに、下記一般式（III）で表されることが好ましい。

【0047】

一般式（III）

【化10】



【0048】

一般式（III）において、Dは円盤状コアである。 $n1$ は3～20の整数を表す。 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、それぞれ、水素原子または置換基をあらわし、互いに結合して環を形成していてもよい。

D、 $n1$ 、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、一般式（I）で定義したD、 $n1$ 、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 と同様であり、好ましい範囲も同様である。

【0049】

一般式（III）において、Lは酸素原子、硫黄原子、カルボニル基、置換もしくは無置換のアルキレン基、置換もしくは無置換のアリーレン基、およびそれらの組み合わせから選ばれる2価の連結基である。

アルキレン基は、環状構造または分岐構造を有していてもよい。アルキレン基の炭素原子数は1～30であることが好ましい。

置換アルキレン基のアルキレン部分は、アルキレン基と同様である。置換アルキレン基の置換基の例は、アルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アルキニル基および置換アルキニル基が除外される以外は、一般式（I）で説明した円盤状コアの置換基の例と同様である。

アリーレン基の炭素原子数は、1～30であることが好ましい。アリーレン基は、フェニレンまたはナフチレンであることが好ましく、フェニレンであることがさらに好ましく、p-フェニレンであることが最も好ましい。

置換アリーレン基のアリーレン部分は、アリーレン基と同様である。置換アリーレン基の置換基の例は、一般式（I）で説明した円盤状コアの置換基の例と同様である。

一般式（III）において、Qは重合性基である。重合性基は、エポキシ基またはエチレン性不飽和基であることがさらに好ましく、エチレン性不飽和基（例、ビニル、1-プロペニル、イソプロペニル）であることが最も好ましい。

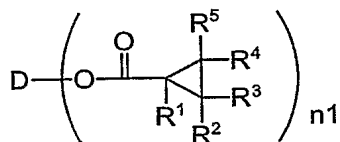
【0050】

本発明の円盤状化合物として、特に、好ましい円盤状化合物は、下記一般式（IV）で表されるトリフェニレン化合物である。

【0051】

一般式（IV）

【化 11】



一般式 (IV) において、 D^1 はトリフェニレンを表し、 n_1 は 3～6 の整数を表し、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 は、それぞれ、水素原子、炭素原子数が 1～20 の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素原子数が 3～20 の置換もしくは無置換のアルケニル基、炭素原子数が 1～20 の置換もしくは無置換のアルコキシ基、炭素原子数が 3～20 の置換もしくは無置換のアルケニルオキシ基、炭素原子数が 6～20 の置換もしくは無置換のアリール基または炭素原子数が 6～20 の置換もしくは無置換のアリールオキシ基、炭素原子数が 1～20 の置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基である。各基の定義および例は、一般式 (I) と同様であり、好ましい範囲も同義である。

【0052】

一般式 (IV) において、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^5 は、それぞれ、水素原子、メチル基、エチル基、メチルオキシ基、エチルオキシ基、シアノ基、ハロゲン原子または置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基であるのが好ましい。

一般式 (IV) において、好ましくは R^4 が、炭素原子数が 6～20 の置換もしくは無置換のアリール基である。一般式 (IV) において、好ましくは R^4 が、カルボニルオキシ基に対して、トランスである。

【0053】

一般式 (IV) で表されるトリフェニレン化合物は、重合性基を有することができる。重合性基を有するトリフェニレン化合物 (重合性トリフェニレン化合物) は、重合反応によりトリフェニレンからなる円盤面が配向している状態を固定することができる。

一般式 (IV) で表されるトリフェニレン化合物が重合性基を有する場合、 R^4 は炭素原子数が 2～20 の置換アルキル基、炭素原子数が 2～20 の置換アルコキシ基、炭素原子数が 6～20 の置換アリール基または炭素原子数が 6～20 の置換アリールオキシ基であって、置換基の末端に重合性基を有することが好ましい。

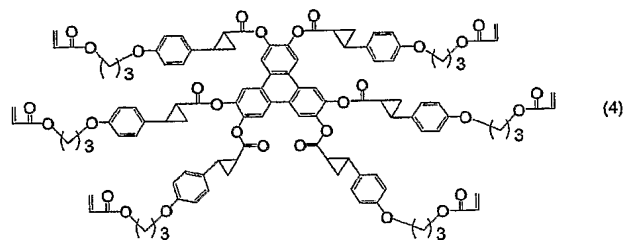
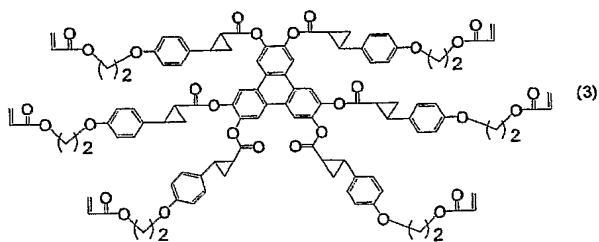
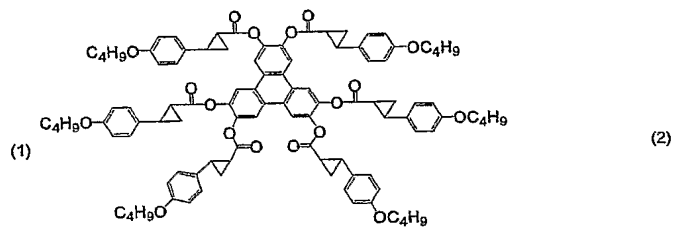
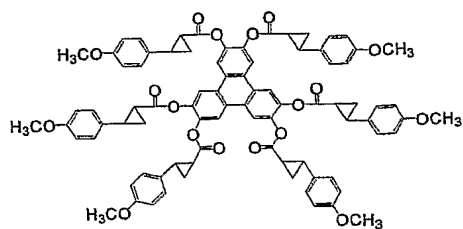
上記一般式 (IV) には、不斉炭素原子が存在するため、ジアステレオマーやエナンチオマーが存在するが、本発明においてはこれらを区別せず、すべて含まれるものとする。つまり、構造の記述方法により立体異性体を区別しないこととする。

【0054】

以下に、一般式 (I) で表される円盤状化合物の例を示す。なお、それぞれの例示化合物を表すとき、該例示化合物の横に記載されている数値 (x) をもって、例示化合物 (x) と示す。

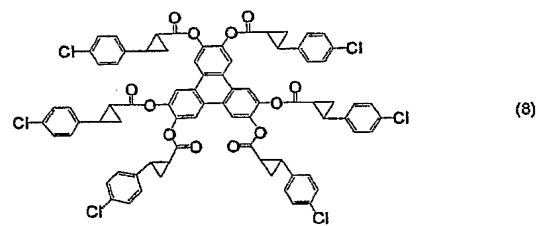
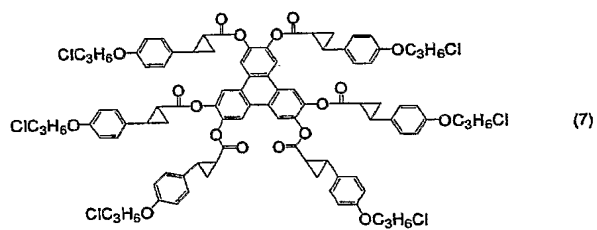
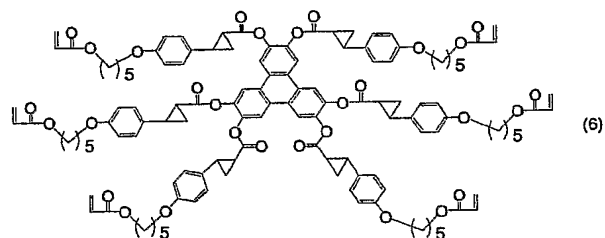
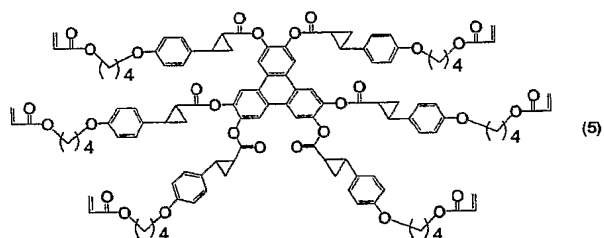
【0055】

【化 1 2】



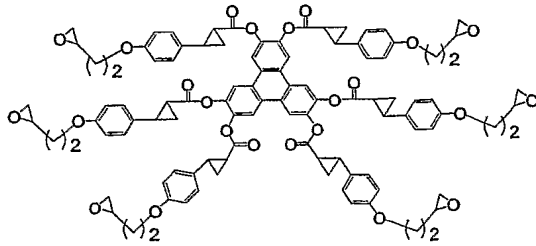
【 0 0 5 6】

【化 1 3】

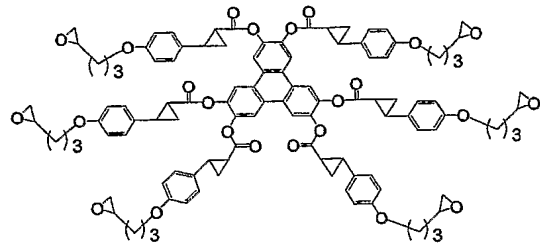


【 0 0 5 7】

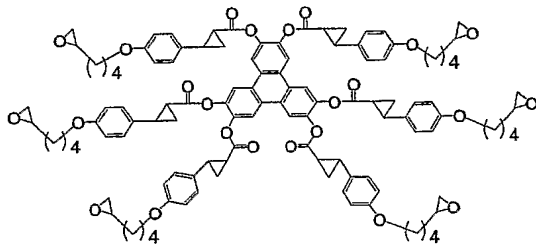
【化 14】



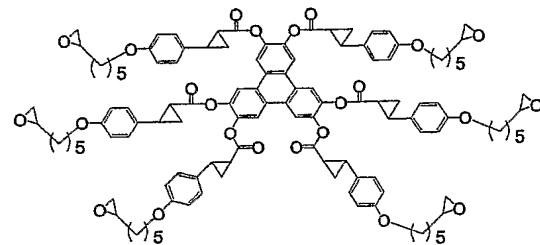
(9)



(10)



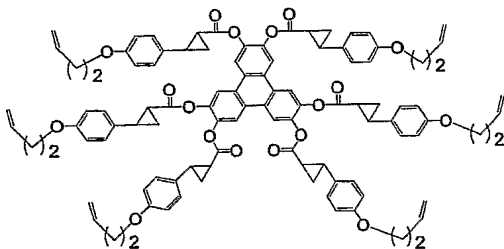
(11)



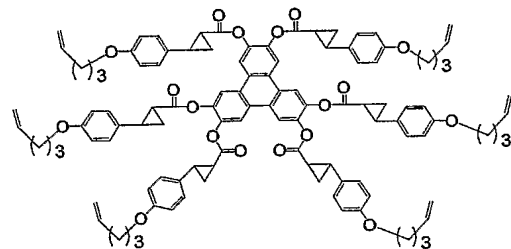
(12)

【0058】

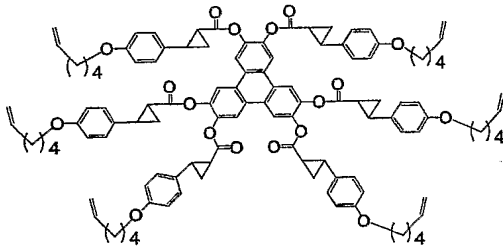
【化 15】



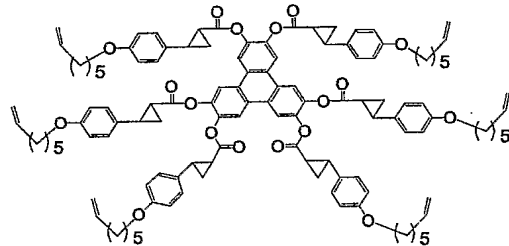
(13)



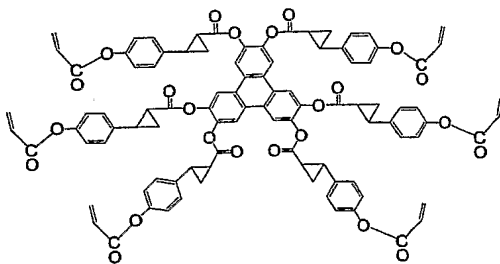
(14)



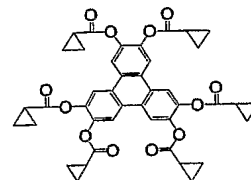
(15)



(16)



(17)



(18)

【0059】

本発明で開示する円盤状化合物は、単独もしくは他の液晶と混合することより液晶性を示してもよい。本発明の化合物を他の円盤状液晶性化合物と混合して用いる場合、本発明に従う円盤状化合物の液晶性分子全体に対する割合は、1～100質量%が好ましく、10～98質量%がさらに好ましく、30～95質量%が最も好ましい。

【0060】

[光学異方性層]

一般式(I)で表される円盤状化合物を配向させた光学異方性材料は、位相差板(または光学補償シート)の光学異方性層として用いることができる。光学異方性層は、円盤状化合物の配向に基づく光学異方性を示す。

光学異方性層は、本発明の円盤状化合物とともに、その配向を制御するのに寄与する材料、配向状態を固定するのに寄与する材料等、他の材料を含有する組成物から形成してもよい。本発明に従う円盤状化合物は一度液晶相形成温度まで加熱し、次にその配向状態を維持したまま冷却することによりその液晶状態における配向形態を損なうことなく固定化することができる。また、本発明に従う円盤状化合物は、重合開始剤を添加した組成物を液晶相形成温度まで加熱した後、重合させ冷却することによっても固定化することができる。本発明で配向状態が固定化された状態とは、その配向が保持された状態が最も典型的、且つ好ましい態様ではあるが、それだけには限定されず、具体的には、通常0℃～50℃、より過酷な条件下では-30℃～70℃の温度範囲において、該層に流動性がなく、且つ外場や外力によって配向形態に変化を生じさせることなく、固定化された配向形態を安定に保ち続けることができる状態を指すものである。

なお、配向状態が最終的に固定化された際に、液晶組成物はもはや液晶性を示す必要はない。例えば、液晶化合物として重合性化合物を用いた場合、結果的に熱、光等での反応により重合または架橋反応が進行し、高分子量化して、液晶性を失ってもよい。

【0061】

[位相差板]

位相差板は、本発明に従う円盤状化合物から形成された光学異方性層を有する。すなわち、本発明に従う円盤状化合物が、光学異方性層の原料に用いられることを意味する。例えば、重合性基を有する本発明の化合物を用いて光学異方性層を作製する場合は、作製の過程で、該化合物が単独でまたは他の化合物と重合し、最終的には本発明の化合物を重合単位とする高分子を含有する光学異方性層が作製されるが、かかる光学異方性層も本発明の範囲に含まれる。

【0062】

位相差板の一態様は、透明支持体と、本発明に従う円盤状化合物から形成された光学異方性層とを有する。ここで、光学異方性層は、本発明の円盤状化合物と、必要に応じて他の添加剤とを含有する組成物を配向膜上に塗布した後、上記のように液晶状態の配向状態で固定化することで作製することができる。なお、配向膜上で液晶性分子を配向状態に固定した後は、他の支持体上に転写可能である。配向状態で固定化された液晶化合物は、配向膜がなくても配向状態を維持することができる。従って、位相差板は、配向膜を有していなくてもよい。前記光学異方性層の厚さは、0.1～20μmであることが好ましく、0.2～15μmであることがさらに好ましく、0.5～10μmであることが最も好ましい。

【0063】

[光学異方性層の添加剤]

光学異方性層の形成にあたり円盤状化合物に加えることのできる添加剤の例としては、空気界面配向制御剤、ハジキ防止剤、重合開始剤、重合性モノマー等が挙げられる。

【0064】

[空気界面配向制御剤]

液晶化合物は、空気界面においては空気界面のプレチルト角で配向する。このプレチルト角は、 n_x 屈折率方向と空気界面がなすプレチルト角と n_y 屈折率方向と空気界面がなすプレチルト角と n_z 屈折率方向と空気界面がなすプレチルト角の3種類がある。このプレチルト角は、化合物の種類によりその程度が異なるために、目的に応じて、空気界面のプレチルト角を任意に制御する必要がある。

このプレチルト角の制御には、例えば、電場や磁場のような外場を用いることや添加剤を用いることができるが、添加剤を用いることが好ましい。

このような添加剤としては、炭素原子数が6～40の置換または無置換脂肪族基もしくは炭素原子数が6～40の置換または無置換脂肪族置換オリゴシロキサンキシ基を、分子内に1本以上有する化合物が好ましく、分子内に2本以上有する化合物がさらに好ましい。例えば、空気界面配向制御剤としては、特開2002-20363号公報に記載の疎水性排除体積効果化合物を用いることができる。

【0065】

空気界面側の配向制御用添加剤の添加量としては、円盤状化合物に対して、0.001質量%～20質量%が好ましく、0.01質量%～10質量%がさらに好ましく、0.1質量%～5質量%が最も好ましい。

【0066】

[ハジキ防止剤]

円盤状化合物に添加し、該組成物の塗布時のハジキを防止するための材料としては、一般に高分子化合物を好適に用いることができる。使用するポリマーとしては、円盤状化合物の傾斜角変化や配向を著しく阻害しない限り、特に制限はない。

ポリマーの例としては、特開平8-95030号公報に記載があり、特に好ましい具体的ポリマー例としてはセルロースエステル類を挙げることができる。セルロースエステルの例としては、セルロースアセテート、セルロースアセテートプロピオネート、ヒドロキシプロピルセルロースおよびセルロースアセテートブチレートを挙げることができる。円盤状化合物の配向を阻害しないように、ハジキ防止目的で使用されるポリマーの添加量は、円盤状化合物に対して一般に0.1～10質量%の範囲にあり、0.1～8質量%の範囲にあることがより好ましく、0.1～5質量%の範囲にあることがさらに好ましい。

【0067】

[重合開始剤]

本発明では、液晶性化合物はモノドメイン配向、つまり実質的に均一に配向している状態で固定されていることが好ましく、そのため重合性の円盤状化合物を用いている場合には重合反応により円盤状化合物を固定することが好ましい。重合反応には、熱重合開始剤を用いる熱重合反応と光重合開始剤を用いる光重合反応と電子線照射による重合反応が含まれるが、熱により支持体等が変形、変質するのを防ぐためにも、光重合反応と電子線照射による重合反応が好ましい。光重合開始剤の例には、 α -カルボニル化合物（米国特許2367661号、同2367670号の各明細書記載）、アシロインエーテル（米国特許2448828号明細書記載）、 α -炭化水素置換芳香族アシロイン化合物（米国特許2722512号明細書記載）、多核キノン化合物（米国特許3046127号、同2951758号の各明細書記載）、トリアリールイミダゾールダイマーとp-アミノフェニルケトンとの組み合わせ（米国特許3549367号明細書記載）、アクリジンおよびフェナジン化合物（特開昭60-105667号公報、米国特許4239850号明細書記載）およびオキサジアゾール化合物（米国特許4212970号明細書記載）等が挙げられる。光重合開始剤の使用量は、塗布液の固形分の0.01～20質量%であることが好ましく、0.5～5質量%であることがさらに好ましい。円盤状化合物の重合のための光照射は、紫外線を用いることが好ましい。照射エネルギーは、10mJ～50J/cm²であることが好ましく、50mJ～800mJ/cm²であることがさらに好ましい。光重合反応を促進するため、加熱条件下で光照射を実施してもよい。また、雰囲気酸素濃度は重合度に関与するため、空气中で所望の重合度に達しない場合には、窒素置換等の方法により酸素濃度を低下させることが好ましい。好ましい酸素濃度としては、10%以下が好ましく、7%以下がさらに好ましく、3%以下が最も好ましい。

【0068】

[重合性モノマー]

光学異方性層を形成するために用いられる液晶組成物には、重合性のモノマーを添加してもよい。液晶性化合物とともに使用する重合性モノマーとしては、液晶性化合物と相溶性を有し、液晶性化合物の傾斜角変化や配向阻害を著しく引き起こさない限り、特に限定はない。これらの中では重合活性なエチレン性不飽和基、例えばビニル基、ビニルオキシ

基、アクリロイル基およびメタクリロイル基などを有する化合物が好ましく用いられる。上記重合性モノマーの添加量は、液晶性化合物に対して一般に0.5～50質量%の範囲にあり、1～30質量%の範囲にあることが好ましい。また反応性官能基数が2以上のモノマーを用いると、配向膜と光学異方性層間の密着性を高める効果が期待できるため、特に好ましい。

【0069】

[塗布溶剤]

液晶組成物の調製に使用する溶媒としては、有機溶媒が好ましく用いられる。有機溶媒の例には、アミド（例、N，N-ジメチルホルムアミド）、スルホキシド（例、ジメチルスルホキシド）、ヘテロ環化合物（例、ピリジン）、炭化水素（例、トルエン、ヘキサン）、アルキルハライド（例、クロロホルム、ジクロロメタン）、エステル（例、酢酸メチル、酢酸ブチル）、ケトン（例、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン）、エーテル（例、テトラヒドロフラン、1，2-ジメトキシエタン）が含まれる。アルキルハライド、エステルおよびケトンが好ましい。2種類以上の有機溶媒を併用してもよい。

【0070】

[塗布方式]

光学異方性層は、上記溶媒を用いて液晶組成物の塗布液を調製し配向膜上に塗布し、円盤状化合物を配向処理することで形成する。塗布液の塗布は、公知の方法（例えば、ワイヤーバーコーティング法、押し出しコーティング法、ダイレクトグラビアコーティング法、リバーズグラビアコーティング法、ダイコーティング法）により実施できる。

【0071】

[配向膜]

配向膜は、有機化合物（好ましくはポリマー）のラビング処理、無機化合物の斜方蒸着、マイクログループを有する層の形成、あるいはラングミュア・ブロッジェット法（LB膜）による有機化合物（例、 ω -トリコサン酸、ステアрил酸メチル）の累積のような手段で、設けることができる。さらに、電場の付与、磁場の付与あるいは光照射により、配向機能が生じる配向膜も知られている。

配向膜上に設けられる光学異方性層の円盤状化合物に所望の配向を付与できるのであれば、配向膜としてはどのような層でもよいが、本発明においては、ラビング処理もしくは、光照射により形成される配向膜が好ましい。特にポリマーのラビング処理により形成する配向膜が特に好ましい。ラビング処理は、一般にはポリマー層の表面を、紙や布で一定方向に数回擦ることにより実施することができるが、特に本発明では液晶便覧（丸善（株））に記載されている方法により行うことが好ましい。配向膜の厚さは、0.01～10 μm であることが好ましく、0.05～3 μm であることがさらに好ましい。

なお、配向膜を用いて棒状液晶性化合物を配向させてから、その配向状態のまま棒状液晶性化合物を固定して光学異方性層を形成し、光学異方性層のみをポリマーフィルム（または透明支持体）上に転写しても良い。配向状態の固定された棒状液晶性化合物は、配向膜がなくても配向状態を維持することができる。そのため、位相差板では、配向膜は（位相差板の製造において必須であるが）必須ではない。

円盤状化合物を配向させるためには、配向膜の表面エネルギーを調節するポリマー（通常の配向用ポリマー）を用いる。具体的なポリマーの種類については液晶セルまたは光学補償シートについて種々の文献に記載がある。いずれの配向膜においても、円盤状化合物と透明支持体の密着性を改善する目的で、重合性基を有することが好ましい。重合性基は、側鎖に重合性基を有する繰り返し単位を導入するか、あるいは、環状基の置換基として導入することができる。界面で液晶性化合物と化学結合を形成する配向膜を用いることが好ましく、かかる配向膜としては特開平9-152509号公報に記載されている。

【0072】

[配向膜のラビング密度]

配向膜のラビング密度と配向膜界面での円盤状化合物のプレチルト角との間には、ラビ

ング密度を高くするとプレチルト角は小さくなり、ラビング密度を低くするとプレチルト角は大きくなる関係があるので、配向膜のラビング密度を変えることで、プレチルト角の調整をすることができる。配向膜のラビング密度を変える方法としては、「液晶便覧」液晶便覧編集委員会編（丸善（株）、2000年）に記載されている方法を用いることができる。ラビング密度（L）は式（A）で定量化されている。

【0073】

$$\text{式 (A)} \quad L = N l \{ 1 + (2 \pi r n / 60 v) \}$$

式（A）中、Nはラビング回数、lはラビングローラーの接触長、rはローラーの半径、nはローラーの回転数（rpm）、vはステージ移動速度（秒速）である。ラビング密度を高くするためには、ラビング回数を増やす、ラビングローラーの接触長を長く、ローラーの半径を大きく、ローラーの回転数を大きく、ステージ移動速度を遅くすればよく、一方、ラビング密度を低くするためには、この逆にすればよい。

【0074】

[透明支持体]

位相差板は、支持体を有していてもよく、該支持体は、透明支持体であるのが好ましい。前記支持体は、主に光学的等方性で、光透過率が80%以上であれば、特に材料の制限はないが、ポリマーフィルムが好ましい。ポリマーの具体例として、セルロースエステル類（例、セルロースジアセテート、セルローストリアセテート）、ノルボルネン系ポリマー、ポリ（メタ）アクリレートエステル類のフィルムなどを挙げることができ、多くの市販のポリマーを好適に用いることが可能である。このうち、光学性能の観点からセルロースエステル類が好ましく、セルロースの低級脂肪酸エステルがさらに好ましい。低級脂肪酸とは、炭素原子数が6以下脂肪酸で、炭素原子数は、2、3、4であることが好ましい。具体的には、セルロースアセテート、セルロースプロピオネートまたはセルロースブチレートがあげられる。この中でも、セルローストリアセテートが特に好ましい。セルロースアセテートプロピオネートやセルロースアセテートブチレートのような混合脂肪酸エステルを用いてもよい。また、従来知られているポリカーボネートやポリスルホンのような複屈折の発現しやすいポリマーであっても国際公開第00/26705号パンフレットに記載の分子を修飾することで該発現性を低下させたものを用いることもできる。

【0075】

以下、透明支持体として好ましく使用されるセルロースエステルについて詳述する。

セルロースエステルとしては、酢化度が55.0～62.5%であるセルロースアセテートを使用することが好ましい。特に酢化度が57.0～62.0%であることが好ましい。酢化度とは、セルロース単位質量当たりの結合酢酸量を意味する。酢化度は、ASTM:D-817-91（セルロースアセテート等の試験法）におけるアセチル化度の測定および計算に従う。セルロースエステルの粘度平均重合度（DP）は、250以上であることが好ましく、290以上であることがさらに好ましい。また、本発明に使用するセルロースエステルは、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーによる M_w/M_n （ M_w は質量平均分子量、 M_n は数平均分子量）の分子量分布が狭いことが好ましい。具体的な M_w/M_n の値としては、1.0～1.7であることが好ましく、1.3～1.65であることがさらに好ましく、1.4～1.6であることが最も好ましい。

セルロースエステルでは、セルロースの2位、3位、6位の水酸基が全体の置換度の1/3ずつに均等に分配されるわけではなく、6位水酸基の置換度が小さくなる傾向がある。セルロースの6位水酸基の置換度が、2位、3位に比べて多いほうが好ましい。全体の置換度に対して6位の水酸基が30%～40%でアシル基で置換されていることが好ましく、さらには31%以上、特に32%以上であることが好ましい。6位の置換度は、0.88以上であることが好ましい。6位水酸基は、アセチル基以外に炭素数3以上のアシル基（例、プロピオニル、ブチリル、バレロイル、ベンゾイル、アクリロイル）で置換されていてもよい。各位置の置換度の測定は、NMRによって求める事ができる。6位水酸基の置換度が高いセルロースエステルは、特開平11-5851号公報の段落番号0043～0044に記載の合成例1、段落番号0048～0049に記載の合成例2、段落番号

0051~0052に記載の合成例3の方法を参照して合成することができる。

【0076】

透明支持体として用いるポリマーフィルム、特にセルロースアセテートフィルムは、レターデーション値を調整するために、少なくとも二つの芳香族環を有する芳香族化合物をレターデーション上昇剤として使用することも可能である。このようなレターデーション上昇剤を使用する場合、レターデーション上昇剤は、セルロースアセテート100質量部に対して、0.01~20質量部の範囲で使用する。レターデーション上昇剤は、セルロースアセテート100質量部に対して、0.05~15質量部の範囲で使用する。2種類以上の芳香族化合物を併用してもよい。芳香族化合物の芳香族環には、芳香族炭化水素環に加えて、芳香族性ヘテロ環を含む。

【0077】

芳香族炭化水素環は、6員環（すなわち、ベンゼン環）であることが特に好ましい。芳香族性ヘテロ環は一般に、不飽和ヘテロ環である。芳香族性ヘテロ環は、5員環、6員環または7員環であることが好ましく、5員環または6員環であることがさらに好ましい。芳香族性ヘテロ環は一般に、最多の二重結合を有する。ヘテロ原子としては、窒素原子、酸素原子および硫黄原子が好ましく、窒素原子が特に好ましい。芳香族性ヘテロ環の例には、フラン環、チオフェン環、ピロール環、オキサゾール環、イソオキサゾール環、チアゾール環、イソチアゾール環、イミダゾール環、ピラゾール環、フラザン環、トリアゾール環、ピラン環、ピリジン環、ピリダジン環、ピリミジン環、ピラジン環および1,3,5-トリアジン環が含まれる。芳香族環としては、ベンゼン環、フラン環、チオフェン環、ピロール環、オキサゾール環、チアゾール環、イミダゾール環、トリアゾール環、ピリジン環、ピリミジン環、ピラジン環および1,3,5-トリアジン環が好ましく、ベンゼン環および1,3,5-トリアジン環がさらに好ましい。芳香族化合物は、少なくとも一つの1,3,5-トリアジン環を有することが特に好ましい。

【0078】

芳香族化合物が有する芳香族環の数は、2~20であることが好ましく、2~12であることがより好ましく、2~8であることがさらに好ましく、2~6であることが最も好ましい。二つの芳香族環の結合関係は、(a)縮合環を形成する場合、(b)単結合で直結する場合および(c)連結基を介して結合する場合に分類できる（芳香族環のため、スピロ結合は形成できない）。結合関係は、(a)~(c)のいずれでもよい。このようなレターデーション上昇剤については国際公開第01/88574号パンフレット、国際公開第00/2619号パンフレット、特開2000-111914号公報、同2000-275434号公報、特願2002-70009号明細書等に記載されている。

【0079】

セルロースアセテートフィルムは、調製されたセルロースアセテート溶液（ドープ）から、ソルベントキャスト法により製造することが好ましい。ドープには、前記のレターデーション上昇剤を添加してもよい。ドープは、ドラムまたはバンド上に流延し、溶媒を蒸発させてフィルムを形成する。流延前のドープは、固形分量が18~35%となるように濃度を調整することが好ましい。ドラムまたはバンドの表面は、鏡面状態に仕上げておくことが好ましい。ソルベントキャスト法における流延および乾燥方法については、米国特許2336310号、同2367603号、同2492078号、同2492977号、同2492978号、同2607704号、同2739069号、同2739070号、英国特許640731号、同736892号の各明細書、特公昭45-4554号、同49-5614号、特開昭60-176834号、同60-203430号、同62-115035号の各公報に記載がある。ドープは、表面温度が10℃以下のドラムまたはバンド上に流延することが好ましい。流延してから2秒以上風に当てて乾燥することが好ましい。得られたフィルムをドラムまたはバンドから剥ぎ取り、さらに100~160℃まで逐次温度を変えた高温風で乾燥して残留溶剤を蒸発させることもできる。以上の方法は、特公平5-17844号公報に記載がある。この方法によると、流延から剥ぎ取りまでの

時間を短縮することが可能である。この方法を実施するためには、流延時のドラムまたはバンドの表面温度においてドーブがゲル化することが必要である。

【0080】

ドーブは、原料フレークをハロゲン化炭化水素類（ジクロロメタン等）、アルコール類（メタノール、エタノール、ブタノール等）、エステル類（蟻酸メチル、酢酸メチル等）、エーテル類（ジオキサン、ジオキソラン、ジエチルエーテル等）等の溶剤にて溶解する。セルロースアシレート溶解するための溶剤としては、ジクロロメタンが代表的である。しかし、地球環境や作業環境の観点では、溶剤はジクロロメタン等のハロゲン化炭化水素を実質的に含まないことが好ましい。「実質的に含まない」とは、有機溶剤中のハロゲン化炭化水素の割合が5質量%未満（好ましくは2質量%未満）であることを意味する。ジクロロメタン等のハロゲン化炭化水素を実質的に含まないセルロースアシレートフィルムおよびその製造法については発明協会公開技報（公技番号2001-1745、2001年3月15日発行、以下公開技報2001-1745号と略す）に記載されている。

【0081】

調製したセルロースアセテート溶液（ドーブ）を用いて、ドーブを2層以上流延することによりフィルム化することもできる。ドーブは、ドラムまたはバンド上に流延し、溶媒を蒸発させてフィルムを形成する。流延前のドーブは、固形分量が10～40%となるように濃度を調整することが好ましい。ドラムまたはバンドの表面は、鏡面状態に仕上げておくことが好ましい。複数のセルロースアセテート溶液を流延する場合、支持体の進行方向に間隔をおいて設けた複数の流延口からセルロースアセテートを含む溶液をそれぞれ流延させて、それらを積層させながらフィルムを作製してもよい。例えば、特開昭61-158414号、特開平1-122419号、および特開平11-198285号の各公報に記載の方法を用いることができる。また、2つの流延口からセルロースアセテート溶液を流延することによりフィルム化してもよい。例えば、特公昭60-27562号、特開昭61-94724号、特開昭61-947245号、特開昭61-104813号、特開昭61-158413号、および特開平6-134933号の各公報に記載の方法を用いることができる。また、特開昭56-162617号公報に記載の、高粘度セルロースアセテート溶液の流れを低粘度のセルロースアセテート溶液で包み込み、高粘度および低粘度のセルロースアセテート溶液を同時に押出すセルロースアセテートフィルムの流延方法を用いてもよい。

【0082】

セルロースアセテートフィルムは、さらに延伸処理によりレターデーション値を調整することができる。延伸倍率は、0～100%の範囲にあることが好ましい。本発明のセルロースアセテートフィルムを延伸する場合には、テンター延伸が好ましく使用され、遅相軸を高精度に制御するために、左右のテンタークリップ速度、離脱タイミング等の差をできる限り小さくすることが好ましい。

【0083】

セルロースエステルフィルムには、機械的物性を改良するため、または乾燥速度を向上するために、可塑剤を添加することができる。可塑剤としては、リン酸エステルまたはカルボン酸エステルが用いられる。リン酸エステルの例には、トリフェニルホスフェート（TPP）およびトリクレジルホスフェート（TCP）が含まれる。カルボン酸エステルとしては、フタル酸エステルおよびクエン酸エステルが代表的である。フタル酸エステルの例には、ジメチルフタレート（DMP）、ジエチルフタレート（DEP）、ジブチルフタレート（DBP）、ジオクチルフタレート（DOP）、ジフェニルフタレート（DPP）およびジ-2-エチルヘキシルフタレート（DEHP）が含まれる。クエン酸エステルの例には、o-アセチルクエン酸トリエチル（OACTE）およびo-アセチルクエン酸、トリブチル（OACTB）が含まれる。その他のカルボン酸エステルの例には、オレイン酸ブチル、リシノール酸メチルアセチル、セバシン酸ジブチル、種々のトリメリット酸エステルが含まれる。フタル酸エステル系可塑剤（DMP、DEP、DBP、DOP、DPP、DEHP）が好ましく用いられる。DEPおよびDPPが特に好ましい。可塑剤の添

加量は、セルロースエステル量の0.1～25質量%であることが好ましく、1～20質量%であることがさらに好ましく、3～15質量%であることが最も好ましい。

【0084】

セルロースエステルフィルムには、劣化防止剤（例、酸化防止剤、過氧化物分解剤、ラジカル禁止剤、金属不活性化剤、酸捕獲剤、アミン類）や紫外線防止剤を添加してもよい。劣化防止剤については、特開平3-199201号、同5-1907073号、同5-194789号、同5-271471号、同6-107854号の各公報に記載がある。劣化防止剤の添加量は、調製する溶液（ドープ）の0.01～1質量%であることが好ましく、0.01～0.2質量%であることがさらに好ましい。添加量が0.01質量%未満であると、劣化防止剤の効果がほとんど認められない。添加量が1質量%を越えると、フィルム表面への劣化防止剤のブリードアウト（しみ出し）が認められる場合がある。特に好ましい劣化防止剤の例としては、ブチル化ヒドロキシトルエン（BHT）を挙げることができる。紫外線防止剤については、特開平7-11056号公報に記載がある。

【0085】

セルロースアセテートフィルムは、表面処理を施すことが好ましい。具体的方法としては、コロナ放電処理、グロー放電処理、火炎処理、酸処理、アルカリ処理または紫外線照射処理が挙げられる。また、特開平7-333433号公報に記載のように、下塗り層を設けることも好ましく利用される。フィルムの平面性を保持する観点から、これら処理においてセルロースアセテートフィルムの温度を T_g （ガラス転移温度）以下、具体的には150℃以下とすることが好ましい。

【0086】

セルロースアセテートフィルムの表面処理は、配向膜などとの接着性の観点から、酸処理またはアルカリ処理、すなわちセルロースアセテートに対するケン化処理を実施することが特に好ましい。

以下、アルカリ鹼化処理を例に、具体的に説明する。

アルカリ鹼化処理は、フィルム表面をアルカリ溶液に浸漬した後、酸性溶液で中和し、水洗して乾燥するサイクルで行われることが好ましい。アルカリ溶液としては、水酸化カリウム溶液、水酸化ナトリウム溶液が挙げられる。水酸化イオンの規定濃度は、0.1～3.0Nの範囲にあることが好ましく、0.5～2.0Nの範囲にあることがさらに好ましい。アルカリ溶液温度は、室温～90℃の範囲にあることが好ましく、40～70℃の範囲にあることがさらに好ましい。

【0087】

また、セルロースアセテートフィルムの表面エネルギーは、55mN/m以上であることが好ましく、60～75mN/mの範囲にあることがさらに好ましい。

セルロースアセテートフィルムの厚さは、通常5～500 μ mの範囲が好ましく、20～250 μ mの範囲が好ましく、30～180 μ mの範囲がより好ましく、30～110 μ mの範囲が特に好ましい。

【0088】

位相差板は、偏光膜と組み合わせて楕円偏光板の用途に供することができる。さらに、透過型、反射型、および半透過型液晶表示装置に、偏光膜と組み合わせて適用することにより、視野角の拡大に寄与する。以下に、位相差板を利用した楕円偏光板および液晶表示装置について説明する。

【0089】

[楕円偏光板]

位相差板と偏光膜を積層することによって楕円偏光板を作製することができる。位相差板を利用することにより、液晶表示装置の視野角を拡大し得る楕円偏光板を提供することができる。前記偏光膜には、ヨウ素系偏光膜、二色性染料を用いる染料系偏光膜やポリエーテル系偏光膜がある。ヨウ素系偏光膜および染料系偏光膜は、一般にポリビニルアルコール系フィルムを用いて製造する。偏光膜の偏光軸は、フィルムの延伸方向に垂直な方向に相当する。

【0090】

偏光膜は、位相差板の光学異方性層側に積層する。偏光膜の光学補償シートを積層した側と反対側の面に透明保護膜を形成することが好ましい。透明保護膜は、光透過率が80%以上であるのが好ましい。透明保護膜としては、一般にセルロースエステルフィルム、好ましくはトリアセチルセルロースフィルムが用いられる。セルロースエステルフィルムは、ソルベントキャスト法により形成することが好ましい。透明保護膜の厚さは、20～500 μ mであることが好ましく、50～200 μ mであることがさらに好ましい。

【0091】

[液晶表示装置]

本発明の円盤状化合物を用いた位相差板の利用により、視野角が拡大された液晶表示装置を提供することができる。液晶表示装置は、通常、液晶セル、偏光素子および位相差板（光学補償シート）を有する。前記偏光素子は、一般に偏光膜と保護膜からなり、偏光膜と保護膜については、上記楕円偏光で説明したものを用いることができる。TNモードの液晶セル用位相差板（光学補償シート）は、特開平6-214116号公報、米国特許5583679号、同5646703号、ドイツ特許公報3911620A1号の各明細書に記載がある。また、IPSモードまたはFLCモードの液晶セル用光学補償シートは、特開平10-54982号公報に記載がある。さらに、OCBモードまたはHANモードの液晶セル用光学補償シートは、米国特許5805253号明細書および国際公開WO96/37804号公報に記載がある。さらにまた、STNモードの液晶セル用光学補償シートは、特開平9-26572号公報に記載がある。そして、VAモードの液晶セル用光学補償シートは、特許番号第2866372号公報に記載がある。

【0092】

本発明において、前記記載の公報を参考にして各種のモードの液晶セル用位相差板（光学補償シート）を作製することができる。位相差板は、TN(Twisted Nematic)、IPS(In-Plane Switching)、FLC(Ferroelectric Liquid Crystal)、OCB(Optically Compensatory Bend)、STN(Super Twisted Nematic)、VA(Vertically Aligned)およびHAN(Hybrid Aligned Nematic)モードのような様々な表示モードの液晶表示装置に用いることができる。位相差板は、TN(Twisted Nematic)、OCB(Optically Compensatory Bend)モードの液晶表示装置の光学補償に特に効果がある。

【実施例】

【0093】

以下に実施例を挙げて本発明をさらに具体的に説明する。以下の実施例に示す材料、使用量、割合、処理内容、処理手順等は、本発明の趣旨を逸脱しない限り、適宜、変更することができる。従って、本発明の範囲は以下に示す具体例に限定されるものではない。

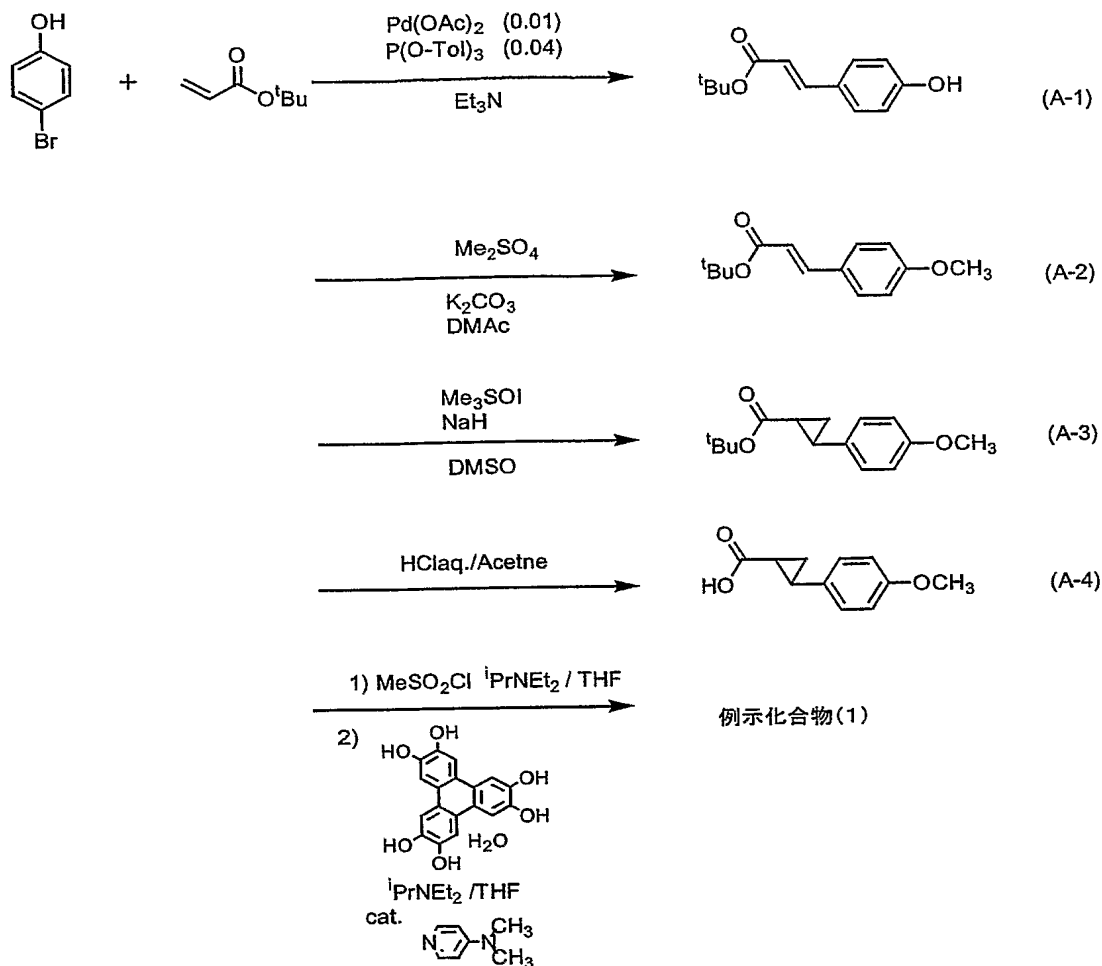
【0094】

一般式(I)で表される円盤状化合物は、下記合成例に従って合成することができる。

[合成例1]

例示化合物(1)を、下記のルートにより合成した。なお、相転移温度は、偏光顕微鏡観察による測定値である(以下、合成例2以降も同様である。))。

【化16】



【0095】

窒素雰囲気下、4-ブロモフェノール (32.3 g、187 mmol)、アクリル酸t-ブチル (34 ml、234 mmol) のトリエチルアミン (200 ml) 溶液に、酢酸パラジウム (0.42 g、1.87 mmol)、トリ(o-トリル)フォスフィン (2.28 g、7.49 mmol) を加え、90℃にて4時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび希塩酸水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製した。35.0 g (収率85%) の (A-1) を得た。

【0096】

窒素雰囲気下、(A-1) (22.0 g、0.1 mol)、ジメチル硫酸 (18.9 g、0.15 mol) のジメチルアセトアミド300 ml 溶液に、炭酸カリウム (27.6 g、0.2 mol) を加え、100℃にて5時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水および飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製した。21.8 g (収率93%) の (A-2) を得た。

【0097】

水素化ナトリウム (1.2 g、50 mmol)、トリメチルスルホニウムヨージド (11.0 g、50 mmol) にジメチルスルフォキシド (70 ml) を窒素雰囲気下滴下した。水素が発生しなくなるのを確認し、さらに30分間攪拌した。(A-2) (9.0 g、38.4 mmol) のジメチルスルフォキシド10 ml 溶液を添加し、50℃にて3時

間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水および飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、8.6gの粗生成物(A-3)を得た(粗収率90%)。

【0098】

(A-3) (7.4g、30mmol)のアセトン70ml溶液に塩酸水(36%) 30mlを添加し、1時間還流させた。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチルとヘキサン混合溶媒から晶析して、5.1gの(A-4)を得た(収率88%)。

【0099】

窒素雰囲気下、(A-4) (1.3g、5mmol)のテトラヒドロフラン20ml溶液に、氷冷下にてメタンスルホンクロライド(0.39mlg、5mmol)を添加し、エチルジイソプロピルアミン(0.87ml、5mmol)をゆっくり滴下した。滴下後室温まで昇温させ30分攪拌させた。薄層クロマトグラフィ(TLC)にて反応を確認後、氷冷し、2, 3, 6, 7, 10, 11-ヘキサヒドロキシトリフェニレンの1水和物(0.17g、0.5mmol)のテトラヒドロフラン20ml溶液を添加し、さらにエチルジイソプロピルアミン(0.7ml、4mmol)をゆっくり滴下した。滴下終了後、N,N-ジメチルアミノピリジンを触媒量加え、そのまま室温まで昇温し3時間攪拌した。メタノール(150ml)を流し込んだ後、ろ過し、固形分を酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒から晶析させ、0.5g(収率73%)の例示化合物(1)を得た。

【0100】

^1H NMR (400MHz、 CDCl_3) δ 1.30-1.45 (6H、m)、1.70-1.80 (6H、m)、2.05-2.15 (6H、m)、2.65-2.80 (6H、m)、3.80 (18H、s)、6.81 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.01 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.06 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、8.22 (6H、s)；マススペクトル(M+Na) / (POSI) = 1392。；相転移温度：Cry 100°C Col 170°C Nd 235°C Iso

【0101】

[合成例2]

例示化合物(2)を、合成例1のジメチル硫酸をブロモブタンに変更した以外は、合成例1と同様の方法にて、収率43%(5Steps)で合成した。

【0102】

^1H NMR (400MHz、 CDCl_3) δ 0.99 (6H、t、 $J=7.2\text{Hz}$)、1.30-1.65 (30、m)、1.70-1.95 (18H、m)、2.05-2.15 (6H、m)、2.65-2.80 (6H、m)、3.94 (12H、t、 $J=6.4\text{Hz}$)、6.80 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.01 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.04 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、8.22 (6H、s)；マススペクトル(M+Na) / (POSI) = 1632。；相転移温度：Cry 75°C Col 100°C Nd 197-210°C Iso

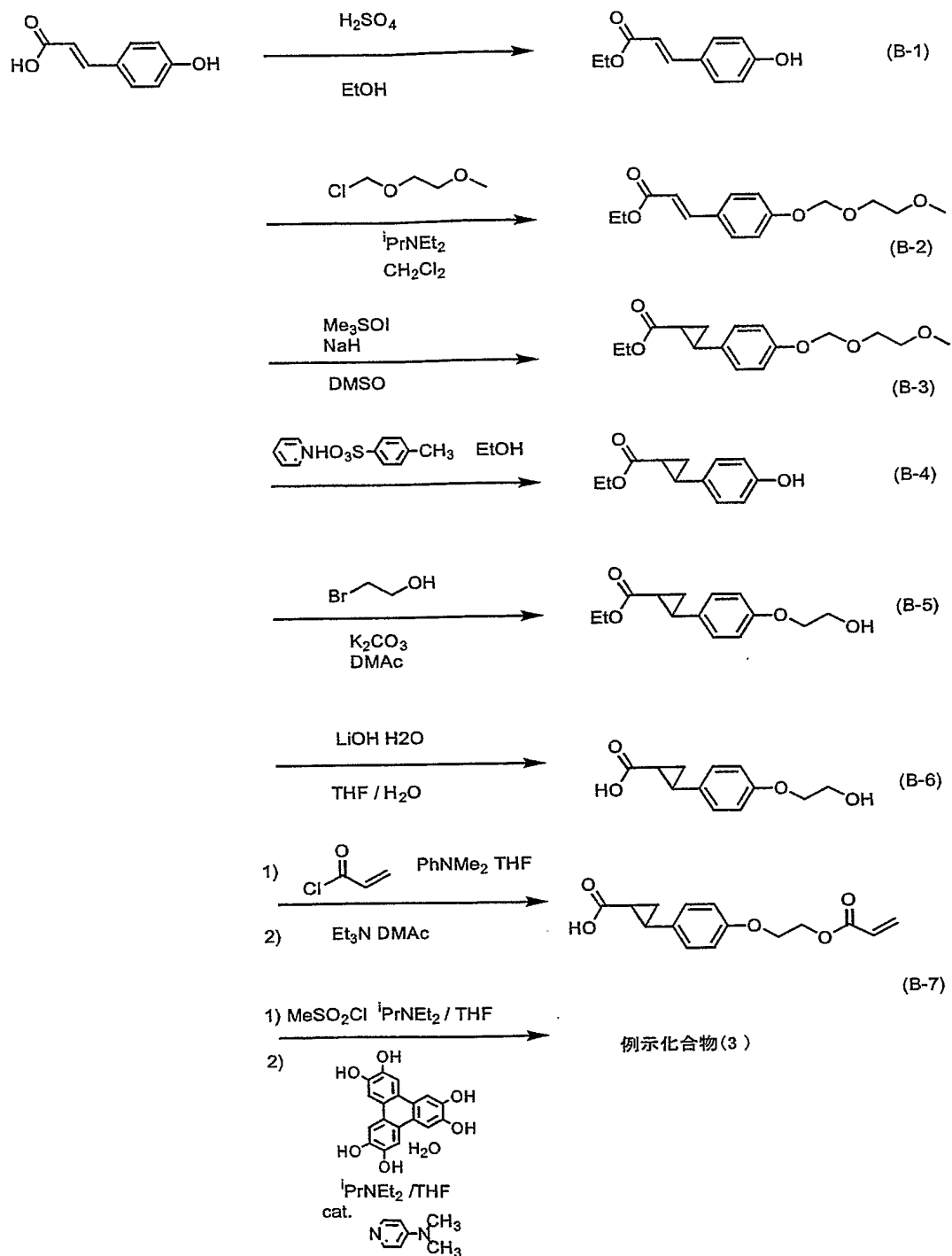
【0103】

[合成例3]

例示化合物(3)を、下記のルートにより合成した。

【0104】

【化 17】



例示化合物(3)

【0105】

パラヒドロキシシネヒ酸 (200g、1.22mol) のエチルアルコール 1.5L 溶液に濃硫酸 20ml 加え、6 時間還流した。放冷後、減圧下でエチルアルコール 1L を留去し、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を重曹水にて中和した。有機相を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、226g の (B-1) を得た (収率 97%)。

【0106】

(B-1) (57.6g、0.3mol) の塩化メチレン 600ml 溶液にメトキシエトキシメチルクロライド (MEMC1) (51.4ml) を加え、ジエチルイソプロピル

アミン (78.4 ml、0.45 mmol) を、反応系の温度を 30℃以下に保ちながらゆっくり滴下した。そのまま 3 時間攪拌した後、飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、77.4 g の (B-2) を得た (収率 92%)。

【0107】

水素化ナトリウム (9.2 g、228 mmol)、トリメチルスルホニウムヨード (50.2 g、228 mmol) にジメチルスルフォキシド (160 ml) を窒素雰囲気下滴下した。水素が発生しなくなるのを確認し、さらに 30 分間攪拌した。(B-2) (49.2 g、175.6 mmol) のジメチルスルフォキシド 600 ml 溶液を添加し、50℃にて 3 時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、33.6 g の粗生成物 (B-3) を得た (粗収率 65%)。

【0108】

(B-3) (20.4 g、69.3 mmol) のエタノール 200 ml 溶媒にピリジニウム p-トルエンスルホン酸 (17.4 g、69.3 mmol) を添加し、還流した。6 時間攪拌した後、放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水し、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製した。13.0 g (収率 91%) の (B-4) を得た。

【0109】

窒素雰囲気下、(B-4) (12.4 g、60 mmol) の N, N'-ジメチルアセトアミド 150 ml 溶液に、プロモエタノール (11.2 g、90 mmol)、炭酸カリウム (12.4 g、90 mmol) を加え、内温 110℃にて 5 時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水し飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製した。14.0 g (収率 93%) の (B-5) を得た。

【0110】

(B-5) (14.0 g、55.5 mmol) のテトラヒドロフラン 100 ml 溶液に、水酸化リチウム 1 水和物 (4.2 g、100 mmol) を水 100 ml に溶解させた水溶液を添加し、還流下 6 時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒を溶離液として用いて精製した。11.7 g (収率 95%) の (B-6) を得た。

【0111】

(B-6) (7.4 g、33.2 mmol) のテトラヒドロフラン 100 ml 溶液に、アクリル酸クロライド (3.24 ml、40 mmol)、ジメチルアニリン (5.06 ml、40 mmol)、ニトロベンゼン (0.3 ml) を加え、内温 60℃にて 3 時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣に N, N'-ジメチルアセトアミド (100 ml)、トリエチルアミン (5.6 ml、40 mmol) を加えて内温 60℃にて 2 時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水および飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチルとヘキサン混合溶媒から晶析し、7.2 g (収率 78%) の (B-7) を得た。

【0112】

窒素雰囲気下、(B-7) (4.1 g、14.8 mmol) のテトラヒドロフラン 100 ml 溶液に、氷冷下にてメタンスルホニルクロライド (1.15 ml g、14.8 mmol) を添加し、ジエチルイソプロピルアミン (2.58 ml、14.8 mmol) をゆっ

くり滴下した。滴下後室温まで昇温させ30分攪拌させた。TLCにて反応を確認後、氷冷し、2, 3, 6, 7, 10, 11-ヘキサヒドロキシトリフェニレンの1水和物(0.63g、1.85mmol)のテトラヒドロフラン50ml溶液を添加し、さらにジエチルイソプロピルアミン(2.13ml、12.25mmol)をゆっくり滴下した。滴下終了後、N,N-ジメチルアミノピリジンに触媒量加え、そのまま室温まで昇温し3時間攪拌した。酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、ジクロロメタンおよびメタノール混合溶媒を溶離液として用いて精製した。氷冷したメタノールから晶析し、2.8g(収率82%)の例示化合物(3)を得た。

【0113】

^1H NMR (400MHz、 CDCl_3) δ 1.30-1.45 (6H、m)、1.70-1.85 (6H、m)、2.05-2.20 (6H、m)、2.65-2.80 (6H、m)、4.19 (12H、t、 $J=6.4\text{Hz}$)、4.52 (12H、t、 $J=6.4\text{Hz}$)、5.87 (6H、d、 $J=10.4\text{Hz}$)、6.17 (6H、d、 $J=10.4\text{Hz}$)、6.46 (6H、d、 $J=17.2\text{Hz}$)、6.83 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.03 (6H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.06 (6H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、8.24 (6H、s)；マスペクトル(M+Na)/ (POSI) = 1896。；相転移温度: Cry 70°C Nd 127°C Iso

【0114】

[合成例4、5]

例示化合物(4)、(5)は、それぞれ、合成例3のプロモエタノールをプロモプロパノール、プロモブタノールに変更した以外は、合成例3と同様の方法にて行い、例示化合物(4)収率33%(8Steps)、例示化合物(5)収率24%(8Steps)を得た。

【0115】

例示化合物(4)

^1H NMR (400MHz、 CDCl_3) δ 1.30-1.45 (6H、m)、1.70-1.85 (6H、m)、2.05-2.20 (18H、m)、2.65-2.80 (6H、m)、4.04 (12H、t、 $J=7.2\text{Hz}$)、4.37 (12H、t、 $J=6.4\text{Hz}$)、5.84 (6H、d、 $J=10.4\text{Hz}$)、6.13 (6H、d、 $J=10.4\text{Hz}$)、6.42 (6H、d、 $J=17.2\text{Hz}$)、6.81 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.01 (6H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.05 (6H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、8.19 (6H、s)；マスペクトル(M+Na)/ (POSI) = 1980。；相転移温度: Cry 65°C Nd 147°C Iso

【0116】

例示化合物(5)

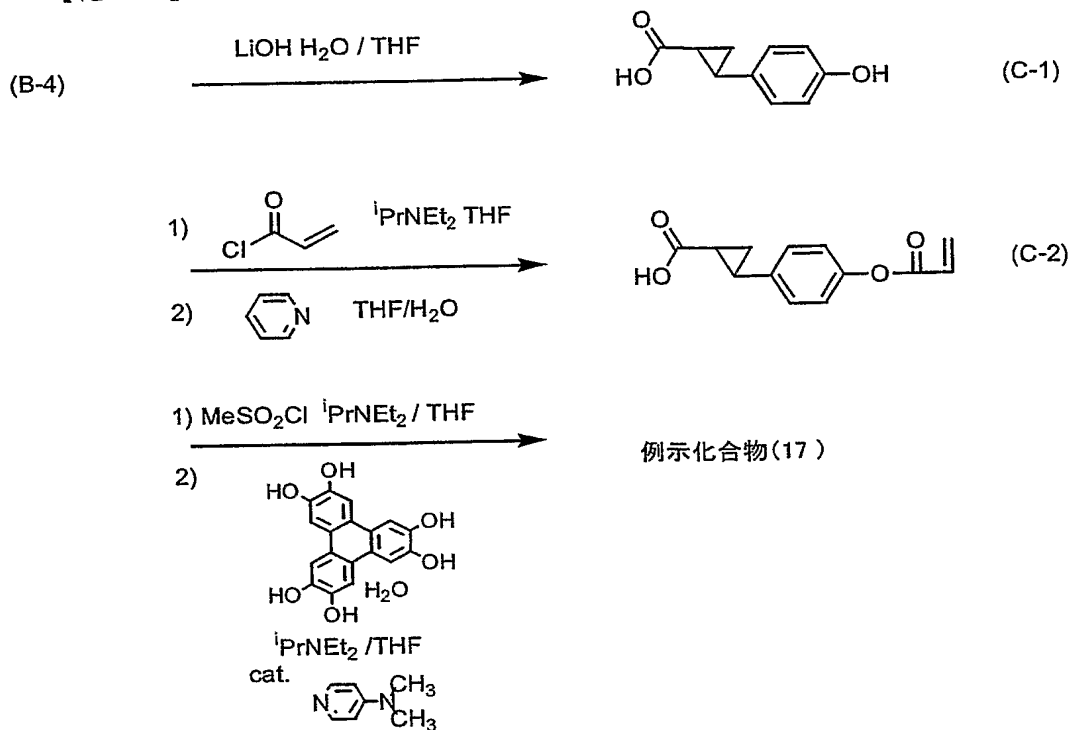
^1H NMR (400MHz、 CDCl_3) δ 1.30-1.45 (6H、m)、1.70-1.85 (6H、m)、2.05-2.20 (30H、m)、2.65-2.80 (6H、m)、3.98 (12H、t、 $J=6.8\text{Hz}$)、4.25 (12H、t、 $J=6.4\text{Hz}$)、5.83 (6H、d、 $J=10.4\text{Hz}$)、6.13 (6H、d、 $J=10.4\text{Hz}$)、6.42 (6H、d、 $J=17.2\text{Hz}$)、6.81 (12H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.02 (6H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、7.06 (6H、d、 $J=8.0\text{Hz}$)、8.21 (6H、s)；マスペクトル(M+Na)/ (POSI) = 2064。；相転移温度: Cry 70°C Nd 130°C Iso

【0117】

[合成例6]

例示化合物(17)を、下記のルートにて合成した。

【化18】



【0118】

合成例3の方法にて合成した(B-4) (20.6g, 0.1mol) のテトラヒドロフラン200ml溶液に水酸化リチウム1水和物(21g, 0.5mol)の200ml水溶液を加え、還流下5時間攪拌した。放冷後、酢酸エチルおよび希塩酸水を加えて中和したものを分液し、有機相を飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒から晶析して、14.8g (収率83%)の(C-1)を得た。

【0119】

(C-1) (7.3g, 41mmol) のテトラヒドロフラン100ml溶液にアクリル酸クロライド(7.1ml, 87mmol)を加え、0℃にて、ジエチルイソプロピルアミン(15.2ml, 87mmol)をゆっくり滴下した。滴下終了後、1時間攪拌した後、ピリジン(10ml)、水(10ml)を加え室温にて1時間攪拌した。酢酸エチルおよび希塩酸水を加えて分液し、有機相を飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒から晶析して、7.0g (収率74%)の(C-2)を得た。

【0120】

窒素雰囲気下、(C-2) (2.32g, 10mmol) のテトラヒドロフラン40ml溶液に、氷冷下にてメタンスルホンクロライド(0.77mg, 10mmol)を添加し、ジエチルイソプロピルアミン(1.74ml, 10mmol)をゆっくり滴下した。滴下後室温まで昇温させ30分攪拌させた。TLCにて反応を確認後、氷冷し、2, 3, 6, 7, 10, 11-ヘキサヒドロキシトリフェニレンの1水和物(0.43g, 1.25mmol)のテトラヒドロフラン40ml溶液を添加し、さらにエチルジイソプロピルアミン(1.52ml, 8.75mmol)をゆっくり滴下した。滴下終了後、N,N-ジメチルアミノピリジンを触媒量加え、そのまま室温まで昇温し3時間攪拌した。酢酸エチルおよび飽和食塩水を加えて分液し、有機相を希塩酸水、飽和食塩水で洗浄した。有機相を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより、ジクロロメタンおよびメタノール混合溶媒を溶離液として用いて精製した。氷冷したメタノールから晶析し、1.6g (収率81%)の例示化合物(17)を得た。

【0121】

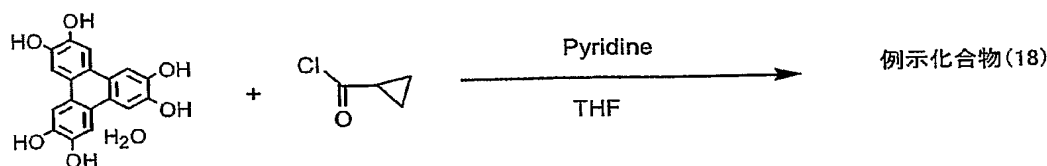
^1H NMR (400 MHz, CDCl_3) δ 1.35–1.50 (6H, m)、1.70–1.90 (6H, m)、2.10–2.20 (6H, m)、2.70–2.85 (6H, m)、6.02 (6H, d, $J=10.4\text{ Hz}$)、6.33 (6H, d, d, $J=10.4\text{ Hz}$, 17.2 Hz)、6.61 (6H, d, $J=17.2\text{ Hz}$)、7.00–7.20 (24H, m)、8.21 (6H, s); マススペクトル ($\text{M}+\text{Na}$) / (POSI) = 1632。; 相転移温度: Cry 95°C Col 114°C Nd 160°C Iso

【0122】

[合成例 7]

例示化合物 (18) を、下記のルートにて合成した。

【化19】



【0123】

2, 3, 6, 7, 10, 11-ヘキサヒドロキシトリフェニレンの1水和物 (1.7 g、5.0 mmol) をテトラヒドロフラン 200 ml 溶液に溶解し、シクロプロピルカルボニルクロリド (4.5 ml、50.0 mmol) を添加した。そのものに氷冷下にて、ピリジン (15 ml) をゆっくりと滴下した。滴下後、室温にて2時間攪拌し、反応液をメタノール (500 ml) に流し込んだ。固形分をろ過にて取り出し、酢酸エチルおよびヘキサン混合溶媒から晶析し、3.3 g (収率90%) の例示化合物 (18) を得た。

【0124】

^1H NMR (400 MHz, CDCl_3) δ 1.00–1.10 (12H, m)、1.20–1.30 (12H, m)、1.90–2.00 (6H, m)、8.14 (6H, s); マススペクトル ($\text{M}+\text{Na}$) / (POSI) = 755。; 融点: 300°C以上

【0125】

[実施例 1～3]

(液晶セルの作製)

ガラス間距離 25 μm 、水平配向膜付セル (KSRP-25: E. H. C. 社製) に、本発明の例示化合物 (1)、(2) または (8) を等方性液体状態にて注入した。均一に注入した後、円盤状ネマティック相状態になるまでセルの温度を降温し、Iso点温度 (円盤状ネマティック相から等方性液体に転移する温度) より 10°C 低い温度にて熟成することで水平配向状態として液晶セルを作製した。なお、ここでいう「水平配向」とは、液晶層の水平面 (例えば、液晶層が支持体上に形成されている場合は支持体の表面) に対して液晶分子の長軸方向 (例えば、円盤状液晶分子の場合、コアの円盤面) が平行であることをいう。

【0126】

[比較例 1 および 2]

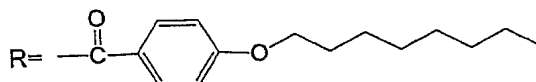
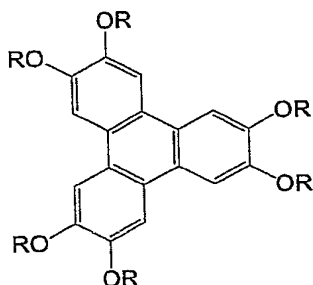
(液晶セルの作製)

実施例 1～3 で採用した例示化合物の代わりに下記比較液晶化合物 (1) または (2) を用いた以外、実施例 1～3 と同様の操作にて液晶セルを作製した。

【0127】

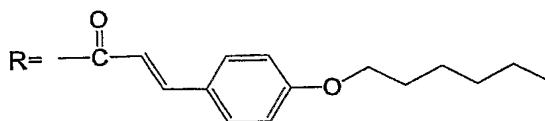
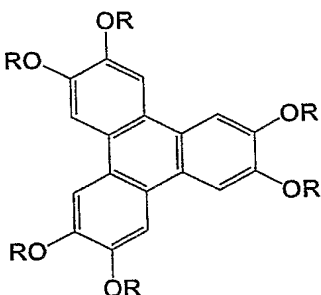
比較液晶化合物 (1)

【化 20】



比較液晶化合物 (2)

【化 21】



【0128】

(波長分散値の測定)

実施例 1～3 ならびに比較例 1 および 2 で得られた液晶セルの層平面の法線方向から 40 度傾けた方向におけるレターデーション値の波長依存性を、KOBRA (王子計測機器 (株) 製) を用いて測定した。波長分散の値は、478 nm のレターデーション値を 747 nm で割った値で表した。結果を第 1 表に示す。

【0129】

(Δn の測定)

実施例 1～3 ならびに比較例 1 および 2 で得られた液晶セルの Δn を、エリプソメーター (APE-100、島津製作所 (株) 製) を用いて、545 nm の波長を使用して観察角度を変えてレターデーション値を測定し、屈折率楕円体モデルと仮想して、Designing Concepts of the Discotic Negative Compensation Films SID98 DIGEST に記載されている手法で算出した。結果を第 1 表に示す。

【0130】

【表 1】

	液晶化合物	波長分散値	Δn (545 nm)
実施例 1	例示化合物 (1)	1.13	0.112
実施例 2	例示化合物 (2)	1.13	0.097
実施例 3	例示化合物 (8)	1.14	0.108
比較例 1	比較液晶化合物 (1)	1.25	0.088
比較例 2	比較液晶化合物 (2)	1.31	0.105

【0131】

上記第 1 表に示した結果から、比較液晶化合物 (1) と比較液晶化合物 (2) を比べると、比較液晶化合物 (2) では Δn が大きくなっているものの波長分散値も大きくなっており、従来の化合物では、Δn と波長分散値はトレードオフの関係であることが認められ

た。これに対し、実施例 1～3 で用いた本発明の化合物は Δn を大きくし、なおかつ波長分散値を小さくしており、上記トレードオフの関係から脱却していることがわかる。

【0132】

[実施例 4]

(透明支持体の作製)

下記の成分をミキシングタンクに投入し、加熱攪拌して、セルロースアセテート溶液（以下、ドープと呼ぶことがある）を調製した。

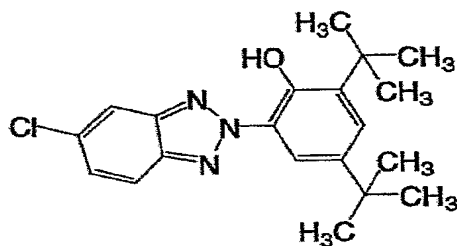
セルロースアセテート溶液組成

酢化度 60.9% のセルロースアセテート	100 質量部
トリフェニルホスフェート	6.5 質量部
ビフェニルジフェニルホスフェート	5.2 質量部
下記のレターデーション上昇剤 (1)	0.1 質量部
下記のレターデーション上昇剤 (2)	0.2 質量部
メチレンクロライド	310.25 質量部
メタノール	54.75 質量部
1-ブタノール	10.95 質量部

【0133】

【化 2 2】

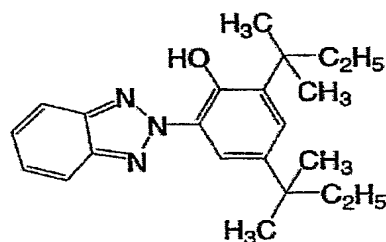
レターデーション上昇剤 (1)



【0134】

【化 2 3】

レターデーション上昇剤 (2)



【0135】

得られたドープを流延口から 0℃ に冷却したドラム上に流延した。溶媒含有率 70 質量% の状態で剥ぎ取り、フィルムの幅方向の両端をピンテンターで固定し、溶媒含有率が 3～5 質量% の領域で、幅方向（機械方向に垂直な方向）の延伸率が 3% となる間隔を保ちつつ乾燥した。その後、熱処理装置のロール間を搬送することにより、さらに乾燥し、120℃ を越える領域で機械方向の延伸率が実質 0%、（剥ぎ取り時に機械方向に 4% 延伸することを考慮して）幅方向の延伸率と機械方向の延伸率との比が 0.75 となるように

調整して、厚さ100 μm のセルロースアセテートフィルムを作製した。作製したフィルムのレターデーション値を波長632.8 nmで測定したところ、厚み方向のレターデーション値が40 nm、面内のレターデーション値が4 nmであった。作製したセルロースアセテートフィルムを透明支持体として用いた。

【0 1 3 6】

(第1下塗り層の形成)

上記透明支持体の上に、下記の組成の塗布液を 28 ml/m^2 塗布し、乾燥して、第1下塗り層を形成した。

第1下塗り層塗布液組成

ゼラチン	5. 4 4 質量部
ホルムアルデヒド	1. 3 8 質量部
サリチル酸	1. 6 2 質量部
アセトン	3 9 1 質量部
メタノール	1 5 8 質量部
メチレンクロライド	4 0 6 質量部
水	1 2 質量部

【 0 1 3 7 】

(第2下塗り層の形成)

第1下塗り層の上に、下記の組成の塗布液を 7 ml/m^2 塗布し、乾燥して、第2下塗り層を形成した。

【 0 1 3 8 】

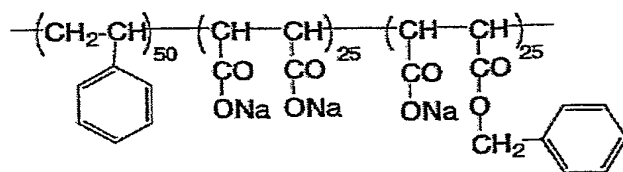
第2 下塗り層塗布液組成

下記のアニオン性ポリマー	0.77質量部
クエン酸モノエチルエステル	10.1質量部
アセトン	200質量部
メタノール	877質量部
水	40.5質量部

【 0 1 3 9 】

アニオン性ポリマー

【化 2 4】



【 0 1 4 0 】

(バック層の形成)

透明支持体の反対側の面に、下記の組成の塗布液を 2.5 ml/m^2 塗布し、乾燥して、バック層を形成した。

バック層塗布液組成

酢化度 55% のセルロースジアセテート 6.56 質量部

シリカ系マット剤 (平均粒子サイズ: $1\ \mu\text{m}$)
 アセトン
 メタノール

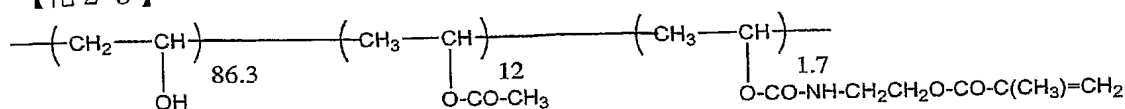
0.65 質量部
 679 質量部
 104 質量部

【0141】

(配向膜の形成)

下記変性ポリビニルアルコールとグルタルアルデヒド (変性ポリビニルアルコールの5質量%) とを、メタノール/水の混合溶媒 (容積比=20/80) に溶解して、5質量%の溶液を調製した。

【化25】



【0142】

この溶液を、第2下塗り層の上に塗布し、 100°C の温風で120秒間乾燥した後、ラビング処理を行い配向膜を形成した。得られた配向膜の膜厚は $0.5\ \mu\text{m}$ であった。配向膜のラビング方向は、透明支持体の流延方向と平行であった。

【0143】

(光学異方性層の形成)

前記で作製した配向膜のラビング処理面上に、下記の組成を有する光学異方性層塗布液を、#4のワイヤーバーを用いて塗布した。

光学異方性層塗布液

本発明の液晶化合物 (例示化合物 (4))	100 質量部
エチレンオキサイド変性トリメチロールプロパントリアクリレート	
(V#360、大阪有機化学 (株) 製)	9.9 質量部
光重合開始剤	
(イルガキュア907、日本チバガイギー (株) 製)	3.3 質量部
増感剤	
(カヤキュアーDET X、日本化薬 (株) 製)	1.1 質量部
メチルエチルケトン	250 質量部

【0144】

上記の光学異方性層を塗布したフィルムを、恒温槽中にて配向させ、 $200\text{mJ}/\text{cm}^2$ の紫外線を照射して光学異方性層の配向状態を固定した。室温まで放冷して、光学補償シートを作製した。形成した光学異方性層の厚さは $1.82\ \mu\text{m}$ であった。

【0145】

[実施例5]

(光学異方性層の形成)

前記実施例4と同様な方法で作製した配向膜のラビング処理面上に、実施例4で用いた例示化合物(4)の代わりに例示化合物(3)を用い、他は実施例4と同様に行った。得られた光学異方性層の厚さは $1.80\ \mu\text{m}$ であった。

【0146】

[実施例6]

(光学異方性層の形成)

前記実施例4と同様な方法で作製した配向膜のラビング処理面上に、実施例4で用いた例示化合物(4)の代わりに例示化合物(5)を用い、他は実施例4と同様に行った。得られた光学異方性層の厚さは $1.84\ \mu\text{m}$ であった。

【0147】

[比較例3]

実施例4で作製した配向膜に、下記の組成の光学異方性層塗布液を、#4のワイヤーバーを用いて塗布した。

【0148】

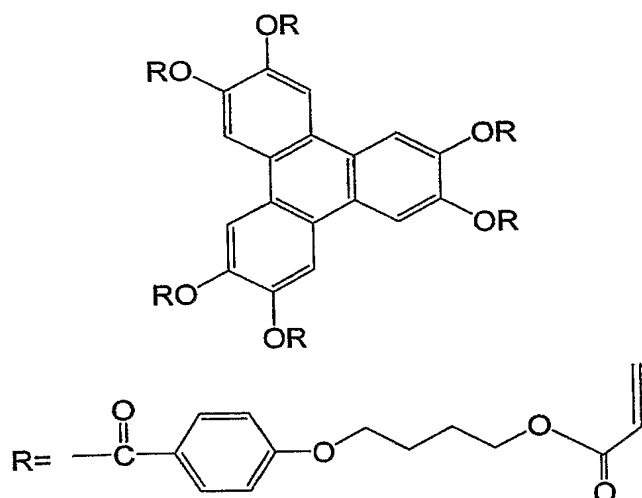
光学異方性層塗布液

比較円盤状液晶性化合物 (Y)	100質量部
エチレンオキサイド変性トリメチロールプロパントリアクリレート (V#360、大阪有機化学(株)製)	9.9質量部
光重合開始剤 (イルガキュア907、日本チバガイギー(株)製)	3.3質量部
増感剤 (カヤキュア-DETX、日本化薬(株)製)	1.1質量部
メチルエチルケトン	250質量部

【0149】

比較円盤状液晶性化合物 (Y)

【化26】



【0150】

上記の光学異方性層を塗布したフィルムを配向させ、 $200\text{ mJ}/\text{cm}^2$ の紫外線を照射して光学異方性層の配向状態を固定した。室温まで放冷して、光学補償シートを作製した。形成した光学異方性層の厚さは $1.90\text{ }\mu\text{m}$ であった。

【0151】

[比較例4]

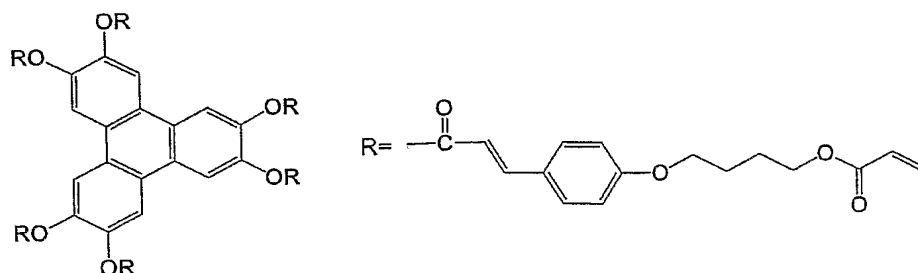
比較例3の比較円盤状液晶性化合物 (Y) の代わりに下記比較円盤状液晶性化合物 (Z) を用いた以外、比較例3と同様の操作にて光学補償シートを作製した。形成した光学異方性層の厚さは $1.88\text{ }\mu\text{m}$ であった。

【0152】

円盤状液晶性化合物 (Z)

【0153】

【化 27】



【0154】

(液晶表示装置の作製)

I T O 透明電極が設けられたガラス基板の上に、ポリイミド配向膜を設け、ラビング処理を行った。5 μ m のスペーサーを介して、二枚の基板を配向膜面が向き合い、且つ配向膜のラビング方向が直交するように配置した。二枚の基板の間に、棒状液晶分子 (Z L 4792、メルク社製) を注入し、棒状液晶層を形成した。棒状液晶分子の Δn は 0.0969 であった。以上のようにして作製した T N 液晶セルの両側に、上記で作製した位相差板を二枚配置し、光学異方性層が液晶セルの基板と対面するように貼り付けた。さらにそれらの外側に、偏光板二枚を貼り付けて液晶表示装置を作製した。位相差板の配向膜のラビング方向と、それに隣接する液晶セルの配向膜のラビング方向とは、反平行になるように配置した。また、偏光板の吸収軸と、液晶セルのラビング方向とは平行になるように配置した。

それぞれ作製した液晶表示装置の液晶セルに電圧を印加し、白表示 2 V、黒表示 5 V における白表示と黒表示との透過率をコントラスト比として、上下左右でコントラスト比 10、かつ階調反転のない領域を視野角として測定した。また、白表示時と黒表示時における色味の角度依存性を目視にて行った。その結果を第 2 表に示す。

【0155】

【表 2】

位相差板	Δn	膜厚 (μ m)	波長分散	視野角		色味変化
				上下	左右	
実施例 4	0.11	1.82	1.14	95°	147°	確認できず
実施例 5	0.12	1.80	1.15	95°	147°	確認できず
実施例 6	0.10	1.84	1.16	94°	147°	確認できず
比較例 3	0.07	1.90	1.24	92°	145°	確認できる
比較例 4	0.09	1.88	1.29	92°	145°	明らかに確認できる

【0156】

実施例 4 ~ 6 で用いた本発明の化合物を採用したものは、波長分散が比較例 3 で用いた従来から知られている円盤状液晶性化合物 (Y) と比べて、小さくなっていることがわかる。さらに、波長分散が小さくなったにもかかわらず、 Δn の値は、従来の円盤状液晶性化合物 (Y) より大きいため、膜厚を従来と同様の範囲とすることができている。加えて、液晶化合物 (Z) は特開 2001-166147 号公報に記載のケイ皮酸誘導体を側鎖に有するトリフェニレン化合物であるが、この化合物を用いた比較例 4 にくらべて、実施

例 4 ～ 6 の波長分散は非常に小さく、色見変化の改良効果が大きい。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 シクロプロピルエステルを有する化合物を利用した光学異方性材料および光学異方性層等の作製に有用である新規なトリフェニレン化合物を提供する。

【解決手段】 シクロプロピルカルボニル基を有する円盤状化合物を含有する光学異方性材料。

【選択図】 なし

特願 2 0 0 4 - 0 7 9 3 8 9

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [0 0 0 0 0 5 2 0 1]

1. 変更年月日	1 9 9 0 年 8 月 1 4 日
[変更理由]	新規登録
住 所	神奈川県南足柄市中沼 2 1 0 番地
氏 名	富士写真フイルム株式会社